PCT

国際 事務 局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類6

(11) 国際公開番号

WO 96/40634

C07D 207/335, 207/34, 401/04 01/14, 403/04, 405/04, 405/14, 409/04, 413/04, 417/04, 491/52, A61K 31/40, 31/44, 31/445, 31/495, 31 /535, 31 /54, 31 /55 A1

(21) 国際出願番号

PCT/JP96/01526

1996年12月19日(19.12.96)

(22) 国際出願日 1996年6月6日(06.06.96)

(30) 優先権データ

特類平7/140698 1995年6月7日(07.06.95) л

(71) 出順人(米国を除くすべての指定国について) 日本新聚株式会社(NIPPON SHINYAKU CO., LTD.)[JP/JP] 〒601 京都府京都市南区吉祥院西ノ庄門口町14番地

Kvoto, (JP)

(72) 発明者;および (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ)

津田正己(TSUDA, Masami)[JP/JP]

〒610-01 京都府城陽市長池北清水64-88 Kyoto, (JP)

田中充士(TANAKA, Mitsushi)[JP/JP] 〒520-32 滋賀県甲賀郡甲酉町夏見1513 Shiga, (JP) 中村文胤(NAKAMURA, Ayatsugu)[JP/JP]

〒630 奈良県奈良市三条町606-76 奈良ハイタウン5-203 Nara, (JP)

(43) 国際公開日 (81) 指定国

AU, BR, CA, CN, HU, JP, KR, MX, NO, NZ, RU, UA, US, VN, ユーラシア特許(AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), 欧州 特許(AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類

国際調査報告書

請求の範囲の補正の期限前であり、補正書受領の際には再公開される。

(54) Tide: PYRROLE DERIVATIVES AND MEDICINAL COMPOSITION

(54) 発明の名称 ピロール誘連体及び医薬組成物

(57) Abstract

A medicinal composition which comprises as the active ingredient a pyrrole derivative represented by general formula (1), a pharmaceutically acceptable salt thereof, or a solvate of either of the same, wherein R¹ represents hydrogen or alkoxycarbonylamino; R² represents alkyl, optionally substituted aryl, an optionally substituted aromatic heterocycle, unsubstituted amino, monoalkyl-substituted amino, dialkyl-substituted amino or optionally substituted cyclic amino; R³ represents cyano or carbamoyl; R⁴ represents hydrogen or alkyl; E represents alkylence, q is 0 or 1; and A represents methyl, optionally substituted aryl or an optionally substituted aromatic heterocycle. The medicinal composition is efficacious in treating frequent urination or urinary incontinence.

本発明は、次の式[1]

$$A^{-(E)} \stackrel{q}{\underset{R^4}{\bigvee}} \stackrel{R^1}{\underset{R^3}{\bigvee}} R^2$$

(式中、R¹は水素又はアルコキシカルボニルアミノを表す。R²は、アルキル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよい 芳香族複素環基、無置換アミノ、モノアルキル置換アミノ、ジアルキル置換アミノ、又は置換されていてもよい環状アミノを表す。 R³はシアノ又はカルバモイルを表す。 R⁴は水素又はアルキルを表す。 Eはアルキレンを表す。 Qは O又は 1を表す。 Aは、メチル、置換されていてもよいアリール、又は置換されていてもよい芳香族複素環基を表す。)で表されるピロール誘導体若しくはその薬学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物を有効成分とする医薬組成物に関する。

本発明医薬組成物は、頻尿又は尿失禁治療に有効である。

			IR WC U C	の用述のみ				
	PCTに基づいて公開	される	国際出願をパンフレット第	一貫にPC	T加盟国を同定するために任	E用される	ちコード	
LMTUZABBEFGJRYAFGHI	アルバニーアーアーアーアーアーアーアーアーアーアーアーアーアーアーアーアーアーアーア	DDEEFFFGGGGGGHIIIII JKKK	ドデエスフフガイグギネハアイブイ目ケ レスペーラボギルフンフ・ナリラエラア ファンフス・スア・ナリラエラア ファンフス・スア・ナリラエラア ド ド ド ド ド ド	LLKRSTÜVCDGK LNRWXELLLLLLLLLMMMM MMXEL	リセン・ファー・ファー・ファー・ファー・ファー・ファー・ファー・ファー・ファー・ファー	PPRRUDEGIKNZDGIMRT	ポーランド	
CM CN CU CZ	カメルーン 中国	ĶĢ	キルギスタン 朝鮮民主主義人民共和国	NE	ニジェール オランダ	ÜĀ UG US UZ VN	ウガンダ アメリカ合衆国	
- CN	中国 キューバ	KR		NO	ノールウェー	υz	ウズベキスタン ヴィェトナム	
čž	チェッコ共和国	K R K Z	大韓民国 カザフスタン	NO NZ	ニュー・ジーランド	VΝ	ヴィエトナム	

明 細 書

ピロール誘導体及び医薬組成物

技術分野

本発明は、医薬品として有用なピロール誘導体及びその薬学的に 許容される塩並びにそれらのいずれかの溶媒和物に関する。

本発明に係る化合物は、膀胱容量増大作用を示し、頻尿又は尿失 禁の治療に有用である。

背 景 技 術

一般に、健常人の排尿回数は1日4~6回で、夜間就寝中は通常 排尿しない。排尿回数が異常に増加した状態を類尿といい、尿の流 出が不随意に起こる状態を尿失禁という。何れも、本人にとっては 睡眠が障害されたり、外出が制限されたりして苦痛の多い病態であ る。特に寝たきり老人や痴呆症患者での類尿又は尿失禁の発現頻度 は高く、本領域の有用な治療剤の開発が患者、臨床医のみならず介 護者をも含めた切実な問題となってきている。

膀胱容量を増大させることにより頻尿又は尿失禁状態を改善する ことを目的とした治療剤としてフラボキサート、オキシブチニン、 プロピベリン等が使用されている。

一方、本発明に係る化合物に類似するピロール誘導体としては、 次の表1に記載した化合物が知られているが、類尿又は尿失禁の治 療など第一医薬として有用であることは知られていない。

表 1		2
化合物番号	構造式	文献名
R1	NH ₂	J. Prakt. Chem., 318, 663 (1976).
R2	, NH ₂	J.Heterocyclic Chem., 14, 383 (1977). Z.Chem., 1, 349 (1961).
R3	NH ₂	J. Heterocyclic Chem. , 14, 383 (1977).
R4	HO NH ₂	J. Heterocyclic Chem., 14, 383 (1977).
R5	H NH ₂	Khim. Geterotsiki. Soedim., (9),1217, (1975) (Chem. Abstr., 84,59299(1976))
R6	HN NH2	J. Heterocyclic Chem., 14,383(1977).

<u> (表)</u>	の続き)	
R7	NH ₂	Khim. Geterotsiki. Soedim., (9), 1217, (1975) (Chem. Abstr., 84, 59299 (1976))
R8	CI NH2	J. Pharm. Sci., 68, 317 (1979).
R9	HO HO NH ₂	Synthesis, 217 (1979).
R10	THE THE PERSON NAMED IN COLUMN TWO IN COLUMN TO THE PERSON NAMED I	Synthesis, 55 (1974).
R11		J. Pharm. Sci., 65, 908 (1976). J. Heterocyclic Chem., 23, 397 (1986).
R12		Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).
R13	NH ₂	Khim. Geterotsiki. Soedim., (9),1217, (1975) (Chem. Abstr., 84,59299(1976))

128	の続き)	
R14	N NH ₂	J.Heterocyclic Chem., 14,383(1977).
R15	H _N NH ₂	Khim. Geterotsiki. Soedim., (9), 1217, (1975) (Chem. Abstr., 84, 59299(1976))
R16	Z Z	Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).
R17	Br N	Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).
R18		Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).
R19		Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).

<u>〔表!</u>	の続き)	
R20		Farmaco, Ed. Sc 43, 103 (1988).
R21		Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).
R22	Br H N	Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).
R23		Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).
R24		Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).
R25	Br H	Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).

(表1	6 (表1の続き)				
R26		Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).			
R27		Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).			
R28		Farmaco, Ed. Sc. , 43, 103 (1988).			
R29		J. Chem. Res., Synop. (8), 266 (1992). J. Chem. Res., Miniprint, 2049 (1992).			
R30	NH ₂	Heterocycles, 10, 261 (1978) .			
R31	NH ₂	Heterocycles, 10, 261 (1978).			

(表1	の続き)	7
R32	The state of the s	J.Org.Chem., 43, 4273 (1978). J.Chem.Soc., B, (1), 79 (1970).
R33		J. Org. Chem. , 43, 4273 (1978).
R34		J.Org.Chem., 43, 4273(1978). EP 358047 A2.
R35		J. Org. Chem. , 43, 4273(1978).
R36	✓ K	J. Org. Chem. , 43, 4273(1978).
R37		J. Org. Chem. , 43, 4273 (1978). Heterocycles, 20, 829 (1983).

	マノ和で さ /	
R38	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	J. Chem. Soc. , B, (1) , 79 (1970).
R39	NH ₂	Gazz.Chim.ltal.,71,375(1941).
R40	T T T	Justus Liebigs Ann.Chem.,447,43(1926).
R41		WO 93/19067.
R42		EP 480204 A1.
R43	The state of the s	EP 314009 A2. EP 389904 A2.

(表1の続き) R44 Chem. Ber., 105, 1258 (1972). R45 J. Org. Chem., 31, 4110 (1996). R46 J. Org. Chem., 31, 4110 (1996). R47 EP 389904 A2. R48 EP 389904 A2. R49 EP 389904 A2.

発明の開示

本発明者らは、従来より知られている頻尿又は尿失禁治療剤とは 構造が異なる、より優れた作用を示す医薬を得ることを目的に研究 を重ねてきた。

その結果、次の式[1]で表されるピロール誘導体若しくはその 薬学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物が優れた膀 胱容量増大作用を持ち、頻尿又は尿失禁治療剤として有用であるこ とを見出し、本発明を完成した。

$$A-(E) q \xrightarrow{\stackrel{\stackrel{\scriptstyle R^1}{\stackrel{\scriptstyle N}{\stackrel{\scriptstyle \longrightarrow}}}}{\stackrel{\scriptstyle \times}{\stackrel{\scriptstyle \times}{\stackrel\scriptstyle \times}{\stackrel{\scriptstyle \times}{\stackrel{\scriptstyle \times}{\stackrel\scriptstyle \times}{\stackrel\scriptstyle \times}{\stackrel\scriptstyle \times}}}}}}}}}}}}} R^2}$$

式中、Riは水素又はアルコキシカルポニルアミノを表す。

R²は、(1)アルキル、(2)置換されていてもよいアリール、(3)置換されていてもよい芳香族複素環基、

を表す。

R・、R*は同一又は異なって、(1)水素又は(2)アルキル(かかるアルキルは(1)ヒドロキシ、(2)アルコキシで置換されていてもよいアリール又は(3)芳香族複素環基で置換されていてもよい。)を表す。
Z¹、Z²は同一又は異なって一CH₂-又は>C=Oを表す。但し、
Z¹、Z²#に>C=Oの場合を除く。

Yは-CH2-、-O-、-S-又は>NR®を表す。

R°は水素、アルキル、アシル、アリール又は芳香族複素環基を表す。

mは1~3の整数を表し、nは0~2の整数を表し、pは0又は 1を表す。

R*が置換されていてもよいアリール又は置換されていてもよい芳香族複素環基を表す場合、かかるアリール又は芳香族複素環基の置換基としては、(1)ハロゲン、(2)ハロゲンで置換されていてもよいアルキル、(3)シアノ、(4)ニトロ、(5)アルコキシカルボニル、

(6)ヒドロキシ、(7)アルコキシ(かかるアルコキシはハロゲン、アルコキシで置換されていてもよいアリール又はアルコキシで置換されていてもよい。)、(8)-NHSO₂R^{*2}及び(9)-NR^{*3}R^{*4}からなる群から1個、又は異なるものが2個~3個選ばれる。又は2個の隣接した置換基が一緒になって、-O-(CH₂) t-O-を表してもよい。

R **は、(1)アルキル又は(2)アルキルで置換されていてもよいアリールを表す。

tは1又は2を表す。

R **、R **は同一又は異なって、(1)水素、(2)アルキル又は
(3)アシルを表す。又はR **、R **は隣接するNと一緒になって5員環~7員環の環状アミノを表す。

R®はシアノ又はカルバモイルを表す。

R⁴は水素又はアルキルを表す。

Eはアルキレンを表し、qは0又は1を表す。

Aは、(1)メチル、(2)置換されていてもよいアリール又は(3)置換されていてもよい芳香族複素環基を表す。

Aが置換されていてもよいアリール又は置換されていてもよい芳香族複素環基を表す場合、かかるアリール又は芳香族複素環基の置換基としては、(1)ハロゲン、(2)ハロゲンで置換されていてもよいアルキル、(3)シアノ、(4)ニトロ、(5)アルコキシカルポニル、

(6)ヒドロキシ、(7)アルコキシ(かかるアルコキシはハロゲン、アルコキシで置換されていてもよいアリール又はアルコキシで置換されていてもよい。)、(8)-NHSO₂R **及び(9)-NR **R**からなる群から1個、又は異なるものが2個~3個選ばれる。又は2個の隣接した置換基が一緒になって、-O-(CH₂) u-O-を表してもよい。

R **は、(1)アルキル又は(2)アルキルで置換されていてもよいア リールを表す。

uは1又は2を表す。

R **、R **は同一又は異なって、(1)水素、(2)アルキル又は (3)アシルを表す。又はR **、R **は隣接するNと一緒になって5員環~7員環の環状アミノを表す。

A-(E) q、R⁴及びピロール環の二重結合は一緒になって、

Xは-O-、-S-又は>NR**を表す。R**はアルキルを表す。R**、R**、R**、R**としては同一又は異なって、(1)水素、(2)ハロゲン、(3)ハロゲンで置換されていてもよいアルキル、(4)シアノ、(5)ニトロ、(6)アルコキシカルボニル、(7)ヒドロキシ、(8)アルコキシ(かかるアルコキシはハロゲン又はアルコキシで置換されていてもよい。)、(9) $-NHSO_2R$ **2(R**は前記と同じ。)及び(10)-NR** R**(R**、R**は前記と同じ。)からなる群から選ばれる。また、R**、R**、R**のいずれか2個の隣接した置換基が一緒になって、-O-(CH_2)u-O-(uは前記と同じ。)を表してもよい。

本発明は式[1]で表される化合物を有効成分とする医薬組成物 に関する。さらに、本発明は式[1]で表される化合物に関する。

- 式[1]で表される化合物には、各置換基の組み合わせによって は公知の化合物も含まれる。しかし、これらの化合物が膀胱容量増 大作用を有することは、本発明者らにより初めて見出された。
- 式[1]で表されるピロール誘導体の中で、次の(1)~(28)の化合物は公知であるが、これらを除く化合物は、文献未記載の新規化合物である。
- (1) R:が水素、R2がNH2、R3がシアノ、R4がメチル、qが0、 Aがメチル、フェニル又は4-ヒドロキシフェニルである場合、
- (2) R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴がメチル、
- -(E) $q-m-CH_2-$ 、A がメチル、フェニル、4- ヒドロキシフェニル、4-クロロフェニル又は3-インドリルである場合、
- (3) R¹が水素、R²がモルホリノ、R³がシアノ、R⁴が水素、qが0、

Aがメチル又はフェニルである場合、

- (4) R *が水素、R *が1 ピロリジニル、R *がシアノ、R *が水素、qが0、Aがフェニル、4 プロモフェニル、4 ニトロフェニル
 又は2、4 ジメチルフェニルである場合、
- (5) R * が水素、R * が 1 ーピペリジニル、R * がシアノ、R * が水素、 q が 0 、A がフェニル又は 4 ープロモフェニルである場合、
- (6) R¹が水素、R²がジエチルアミノ、R³がシアノ、R⁴が水素、QがO、Aがメチル、フェニル、4 プロモフェニル又は3 ニトロフェニルである場合、
- (7) R 1 が水素、R 2 が N H a、 R 3 がシアノ、 R 4 がメチル、
- (E) q-が-CH₂CH₂-、Aがメチルである場合、
- (8) R 1 が水素、R 2 が N H 2、R 3 がシアノ、R 4 が n ープロピル、
- (E) q-が-CH₂-、Aがメチルである場合、
- (9) R · が水素、R ²がNH₂、R ³がシアノ、R ⁴がメチル、
- (E) q-が-CH (CH₃) CH₂-、Aがメチルである場合、
- (10) R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴がエチル、qが0、 Aがメチルである場合、
- (11) R¹が水素、R²がメチルアミノ、R³がシアノ、R⁴がメチル、 gが0、Aがメチルである場合、
- (12) R ¹が水素、R ²が2 オキソピロリジン 1 イル、R ³がシア ノ、R ⁴がメチル、q が0、A がメチルである場合、
- (13) R¹が水素、R²が1-ピペリジニル、R³がシアノ、R⁴がメチル、qが0、Aがフェニルである場合、
- (14) R 1 が水素、R 2 がn-プチルアミノ、R 3 がシアノ、R 4 が水素、

- qが0、Aがフェニルである場合。
- (15) R¹が水素、R²がメチル、R³がシアノ、R⁴がメチル、qが0、 Aがメチル又はフェニルである場合。
- (16) R¹が水素、R²がメチル、R³がカルバモイル、R⁴がメチル、qが0、Aがメチルである場合。
- (17) R 'が水素、R °がメチル、R °がカルバモイル、R 4が水素、q が0、A がメチル又はフェニルである場合。
- (18) R¹が水素、R²がメチル、R³がシアノ、R⁴が水素、qが0、 Aがメチル、又はフェニルである場合。
- (19) R¹が水素、R²がメチル、R³がシアノ、R⁴が水素、
- (E) q-が-CH (CH₂) CH₂-、Aがメチルである場合。
- (20) R¹が水素、R²がフェニル、R³がシアノ、R⁴が水素、qが0、 Aがメチル又はフェニルである場合。
- (21) R¹が水素、R²がイソブチル、R³がシアノ、R⁴が水素、qが0、Aがメチルである場合。
- (22) R *が水素、R *が4 ーメトキシカルボニルフェニル、R *がシアノ、R *が水素、gが0、Aがメチルである場合。
- (23) R 'が水素、R *が4-メトキシカルボニルフェニル、R *がシアノ、R *が水素、-(E) g-が-CH。-、Aがメチルである場合、
- (24) R^1 が水素、 R^2 が2ーチエニル、 R^3 がシアノ、 R^4 が水素、qが0、Aが2ーチエニル又は2ーフリルである場合。
- (25) R¹が水素、R²が4 −ニトロフェニル、R³がシアノ、R⁴が水 素、qが0、Aがフェニルである場合。
- (26) R *が水素、R *が1-イソキノリル、R *がシアノ又はカルバモ

イル、R⁴が水素、qが0、Aがフェニルである場合。

- (27) R *が水素、R *が2 フリル、R *がシアノ、R *が水素、qが0、Aが2 チエニル又は2 フリルである場合。
- (28) R¹が水素、R²がメチル、R³がシアノ、R⁴がメチル、
- (E) q-が-CH₂-、Aがメチルである場合。
- 式〔1〕において示されるアルキルとしては、直鎖状又は分枝鎖状の炭素数1~4のもの、例えば、メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソプチル、sec-ブチル、tert-ブチルを挙げることができる。

アリールとしては、炭素数6~12のもの、例えば、フェニル、1-ナフチル、2-ナフチル、3-ピフェニル、4-ピフェニルを挙げることができる。

芳香族複素環基としては、窒素、酸素又は硫黄を $1 \sim 4$ 個含む芳香族の $5 \sim 6$ 員環又はそれらのベンゼン縮合環(但し、2-ピロリル及び3-ピロリルを除く。)、例えば、2-ピリジル、3-ピリジル、4-ピリジル、2-ピリジル、1-インドリル、1-テトラゾリル、1-アリカール、1-アリカール、1-

アルキレンとしては、直鎖状又は分枝鎖状の炭素数1~4のもの、 例えば、次のものを挙げることができる。

アルコキシ、アルコキシカルボニル又はアルコキシカルボニルア ミノのアルキル部分としては、上記で例示したアルキルを挙げることができる。

ハロゲンとしては、例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素を挙げ ることができる。

アシルとしては、炭素数1~7のもの、例えば、ホルミル、アセチル、プロピオニル、プチリル、イソプチリル、バレリル、イソバレリル、ピパロイル、ヘキサノイル、イソヘキサノイル、ベンゾイルを挙げることができる。

NR**R**、NR**R**で示される5員環~7員環の環状アミノ としては、例えば、1-ピロリジニル、1-ピペリジニル、1-ヘ キサメチレンイミノを挙げることができる。

本発明に係る化合物〔1〕の中で好ましい化合物は、R2が

$$-N_{R7}^{R6}$$
 X_{lt} $-N_{(CH_2)m}^{Z^1-Z^2}$ $(CH_2)^{n-OH}$

である化合物である。

本発明に係る化合物 [1] の中でさらに好ましい化合物は、R*が水素、R*がNH₂、R*がシアノ、R*が水素又はアルキル、Qが0、Aが置換されていてもよいアリール又は置換されていてもよい芳香族複素環基である化合物である。

本発明に係る化合物 [1] の中で特に好ましい化合物は、次の(1) ~(6)の化合物である。

- (1) R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴がメチル、qが0、 Aがフェニルである化合物。
- (2) R:が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴がメチル、qが0、 Aが2-フルオロフェニルである化合物。
- (3) R*が水素、R*がNH_a、R*がシアノ、R*がメチル、qが0、 Aが2.5-ジフルオロフェニルである化合物。
- (4) R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴がメチル、qが0、 Aが3-ピリジルである化合物。
- (5) R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴が水素、qが0、A がフェニルである化合物。
- (6) R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴が水素、qが0、A が4-フルオロフェニルである化合物。

本発明に係る化合物 [1] は、例えば以下に示す方法により製造 することができる。

合成法A(式〔1〕においてR1が水素、R2が

$$-N_{R^7}^{R^6} \qquad \qquad Z_{it} -N_{(CH_2)m}^{Z^1-Z^2} [(CH_2)_{n}^{-OH}]_{p}$$

である化合物 [1 a] の製造)

[式中、A、E、q、R3、R4は前記と同じ。R21は、

$$-N_{R^7}^{R^6}$$
 $\times III$ $-N_{(CH_2)m}^{2^1-2^2}$ $(CH_2)m$

を表し、 $R^{\mathfrak{s}}$ 、 $R^{\mathfrak{s}}$ 、 $Z^{\mathfrak{s}}$ 、 $Z^{\mathfrak{s}}$ 、Y、m、n、p は前記と同じ。 L は 塩素、臭素、ヨウ素などのハロゲンを表す。]

化合物 [3] と化合物 [4] を反応させることにより化合物 [1a] を製造することができる。

本反応は、通常、反応に支障のない溶媒(例えば、メタノール、エタノール、n-プロバノール、iso-プロバノール、n-プタノール、tert-プタノールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフラン(THF)、ジエチルエーテルなどのエーテル系溶媒、クロロホルム、塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒、ベンゼン、トルエン、n-ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、アセトニトリル、N,N-ジメチルホルムアミド(DMF)、ジメチルスルホキシド(DMSO)、酢酸エチルなどの極性溶媒、又はこれらの混合溶媒)中、塩基(例えば、アンモニア、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、ピリジン、4-ジメチルアミノピリジ

ン、トリエチルアミン)の存在又は非存在下に-20~100 ℃で行うことができる。反応時間は、化合物 [3] 及び化合物 [4] の種類、反応温度によって異なるが、通常、1分~24時間が適当である。化合物 [4] の使用量は化合物 [3] に対して、通常、1~2 倍モル量である。また、塩基として化合物 [4] の過剰量を用いることができる。

<u>合成法B</u> (式 [1] においてR¹が水素、R²がNH₂である化合物 [1b] の製造)

〔式中、A、E、a、R®、RΦは前記と同じ。RΦは前記と同様の アルキルを表す。〕

化合物 [5] と化合物 [6] を反応させることにより、化合物 [1b] を製造することができる。

本反応は、通常、反応に支障のない溶媒(例えば、メタノール、エタノール、n-プロパノール、iso-プロパノール、n-プタノール、tert-ブタノールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフラン(THF)、ジエチルエーテルなどのエーテル系溶媒、クロロホルム、塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒、ベンゼン、トルエン、n-ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、アセトニトリル、N,N-ジメチルホルムアミド(DMF)、ジメチルスルホキシド(DMSO)

などの極性溶媒、又はこれらの混合溶媒)中、塩基(例えば、ナトリウムメトキシド、ナトリウムエトキシドなどのナトリウムアルコキシド、ピペリジン、トリエチルアミン、30~60%水酸化ナトリウム水溶液、30~60%水酸化カリウム水溶液)で p H9.5~10.5に調整し、-10~100 ℃で行うことができる。反応時間は、化合物 [5]及び化合物 [6]の種類、反応温度によって異なるが、通常、5分~24時間が適当である。化合物 [6]の使用量は化合物 [5]に対して、通常、1~2 倍モル量である。

<u>合成法</u>C(式 [1] においてR¹がアルコキシカルボニルアミノ、R²が

$$-N_{R^7}^{R^6} \qquad \qquad N_{R^3}^{21-22} (CH_2) n^{-OH]p}$$

である化合物〔1 c〕の製造)

〔式中、A、E、q、R²¹、R³、R⁴は前記と同じ。R⁴は直鎖状又は分枝鎖状の炭素数1~4のアルキルを表す。〕

公知の方法 (J. Heterocyclic Chem., 17, 1793(1980)) に準じて、 化合物 [7] と化合物 [8] を反応させ、続いて化合物 [4] を反 応させることにより、化合物 [1 c] を製造することができる。 化合物 [7] と化合物 [8] の反応は、通常、反応に支障のない 溶媒(例えば、テトラヒドロフラン(THF)、ジエチルエーテル などのエーテル系溶媒、クロロホルム、塩化メチレンなどのハロゲ ン化炭化水素系溶媒、ベンゼン、トルエン、n-ヘキサンなどの炭化 水素系溶媒、アセトニトリル、N,N-ジメチルホルムアミド(DMF)、 ジメチルスルホキシド(DMSO)などの極性溶媒、又はこれらの 混合溶媒)中、触媒量の酸(例えば、濃塩酸、塩化亜鉛、三フッ化 ホウ素)の存在又は非存在下に、副生成する水を留去しながら0~ 150℃で行うことができる。

続いてこの反応液に、化合物 [4]を10~30℃で加え、さらに40~100℃に加熱する。反応時間は、化合物 [7]、化合物 [8]及び化合物 [4]の種類、反応温度によって異なるが、通常、30分~24時間が適当である。化合物 [8]及び化合物 [4]の使用量は化合物 [7]に対して、通常、1~1.2倍モル量である。

<u>合成法D</u>(式〔1〕においてR¹がアルコキシカルポニルアミノ、 R°がNH₂である化合物〔1 d〕の製造)

〔式中、A、E、q、R³、R⁴、R⁵、Lは前記と同じ。〕

公知の方法(J. Prakt. Chem., 318, 663(1976)) に準じて、化合物 [9] と化合物 [8] を反応させることにより化合物 [1 d] を

製造することができる。

本反応は、通常、反応に支障のない溶媒(例えば、メタノール、エタノール、n-プロパノール、iso-プロパノール、n-プタノール、tert-プタノールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフラン(THF)、ジエチルエーテルなどのエーテル系溶媒、クロロホルム、塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒、ベンゼン、トルエン、n-ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、アセトニトリル、N,N-ジメチルホルムアミド(DMF)、ジメチルスルホキシド(DMSO)などの極性溶媒、又はこれらの混合溶媒)中、20~100 ℃で行うことができる。反応時間は、化合物 [9] 及び化合物 [8] の種類、反応温度によって異なるが、通常、30分~24時間が適当である。化合物 [8] の使用量は化合物 [9] に対して、通常、1~1.2 倍モル量である。

<u>合成法E</u> (式〔1〕においてR¹がアルコキシカルポニルアミノ、R²がNH₂である化合物〔1 d〕の製造)

[式中、A、E、q、R®、R4、R®は前記と同じ。]

化合物 [7] と化合物 [8] を反応させ、続いて化合物 [6] を 反応させることにより、化合物 [1 d] を製造することができる。 本反応は、合成法Cにおいて、化合物 [4] の替わりに化合物

[6]を用いて同様にして行うことができる。

前記の合成法A~Eで得た本発明化合物 [1]の中でR*がNH。 である化合物 [1 f]から以下の合成法F又は合成法Gにより、 R*がアルキルで置換されたアミノである化合物を製造することがで きる。

<u>合成法F</u>(式〔1〕においてR²がモノアルキル置換アミノである化合物〔1 g〕及びR²がジアルキル置換アミノである化合物〔1 h〕の製造)

(式中、A、E、q、R¹、R³、R⁴は前記と同じ。R⁵¹、R¹¹は同一又は異なって、前記と同様のアルキル (かかるアルキルは(1)ヒドロキシ、(2)アルコキシで置換されていてもよいアリール又は(3)芳香族複素環基で置換されていてもよい。)を表す。R⁵¹°、R⁻¹°は、それぞれR⁵¹、R⁻¹から付け根の−CH₂−を除いたものを表す。]
化合物 [1 f] とアルデヒド [9 a] を反応させ、つづいて還元

することにより化合物 [1g] を製造することができる。さらに同様にして化合物 [1g] とアルデヒド [9b] から化合物 [1h] を製造することができる。

化合物 [1 f] とアルデヒド [9 a] との反応は、通常、無溶媒又は反応に支障のない溶媒(例えば、テトラヒドロフラン(THF)、ジエチルエーテルなどのエーテル系溶媒、クロロホルム、塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒、ベンゼン、トルエン、n-ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、アセトニトリル、N,N-ジメチルホルムアミド(DMF)、ジメチルスルホキシド(DMSO)などの極性溶媒、又はこれらの混合溶媒)中、脱水剤(例えば、硫酸マグネシウム、硫酸ナトリウム、活性硫酸カルシウム、モレキュラシーブス)の存在又は非存在下0~150 ℃で行うことができる。反応時間は、化合物 [1 f] 及びアルデヒド [9 a] の種類、反応温度によって異なるが、通常、30分~120時間が適当である。化合物 [9 a] の使用量は化合物 [1 f] に対して、通常、1~1.2 倍モル量である。

還元反応は、水素化ホウ素ナトリウム、水素化シアノホウ素ナトリウムなどの還元剤を用い、反応に支障のない溶媒(例えば、メタノール、エタノール、iso-プロパノール、DMF、DMSO、アセトニトリル、酢酸エチル又はこれらの混合溶媒)中、-10~40℃で行うことができる。反応時間は、化合物〔1 f〕、アルデヒド〔9 a〕及び還元剤の種類、反応温度によって異なるが、通常、30分~24時間が適当である。還元剤の使用量は化合物〔1 f〕に対して、通常、1~10倍モル量である。

この合成法においてホルムアルデヒド(化合物 〔9 a〕(Rºュº=

H)、化合物 [9 b] (R **** = H)) の替わりにオルトギ酸エステル (例えば、オルトギ酸メチル、オルトギ酸エチル) を用いることが できる。

<u>合成法G</u> (式〔1〕においてR²が2ーオキソ環状アミノ (Yが −CH₂−) である化合物 [1 i] の製造)

〔式中、A、E、q、R¹、R²、R⁴は前記と同じ。L¹、L²は同一又は異なって塩素、臭素、ヨウ素などのハロゲンを表す。 v は3 ~ 5 の整数を表す。〕

化合物 [1 f] と化合物 [10] を反応させることにより化合物 [1 i] を製造することができる。

本反応は、まず、化合物 [10] のアシルハライド部分が反応し、 次にアルキルハライド部分が反応する。

アシルハライド部分での反応は、通常、反応に支障のない溶媒 (例えば、テトラヒドロフラン(THF)、ジエチルエーテルなど のエーテル系溶媒、クロロホルム、塩化メチレンなどのハロゲン化 炭化水素系溶媒、ベンゼン、トルエン、n-ヘキサンなどの炭化水素 系溶媒、アセトニトリル、N,N-ジメチルホルムアミド(DMF)、 ジメチルスルホキシド(DMSO)などの極性溶媒、又はこれらの 混合溶媒)中、塩基(例えば、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリ ウム、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、ピリジン、4-ジメチルアミノピリジン、トリエチルアミン)の存在下、-78~100 ℃で行うことができる。反応時間は、化合物 [1 f]及び化合物 [10]の種類、反応温度によって異なるが、通常、30分~24時間が適当である。化合物 [10]の使用量は化合物 [1 f]に対して、通常、1~1.2 倍モル量である。塩基の使用量は化合物 [1 f]に対して、通常、1~10 倍モル量である。

アルキルハライド部分での反応は、前工程で得られた化合物と強塩基 (例えば、カリウムtert-ブトキシド、ナトリウムメトキシド、ナトリウムメトキシド、水素化ナトリウム)を反応に支障のない溶媒 (例えば、メタノール、エタノールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフラン (THF)、ジエチルエーテルなどのエーテル系溶媒、クロロホルム、塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒、ベンゼン、トルエン、n-ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、アセトニトリル、N,N-ジメチルホルムアミド (DMF)、ジメチルスルホキシド (DMSO)などの極性溶媒、又はこれらの混合溶媒)中、0~100 ℃で行うことができる。反応時間は、化合物〔1 f〕及び化合物〔10〕の種類、反応温度によって異なるが、通常、30分~24時間が適当である。強塩基の使用量は化合物〔1 f〕に対して、通常、1~1、2倍モル量である。

合成法H (式 [1] においてR¹が水素、R²が(1)アルキル、(2)置 換されていてもよいアリール又は(3)置換されていてもよい芳香族複 素環基、R⁴が水素である化合物 [1 j] の製造)

$$A-(E) \xrightarrow{q-CON} CO_2 \xrightarrow{H} CO_2 \xrightarrow{H} (12)$$

$$(11)$$

$$R^{22}$$

$$R^3$$

$$(1 i)$$

(式中、A、E、q、R³、Lは前記と同じ。R²²は(1)前配と同様のアルキル、(2)前記と同様の置換されていてもよいアリール又は(3)前記と同様の置換されていてもよい芳香族複素環基を表す。〕

化合物 [11] と化合物 [12] を酸無水物 (例えば、無水酢酸、無水プロピオン酸、 $A-(E)q-CO_2H$ の無水物) 存在下に反応させることにより、化合物 [1 j] を製造することができる。

本反応は、通常、上記の酸無水物を溶媒として使用し、0~160 ℃で行うことができる。反応時間は、化合物 [11] 及び化合物 [12] の種類、反応温度によって異なるが、通常、5分~24時間が適当である。化合物 [12] の使用量は化合物 [11] に対して、通常、10~20 倍モル量である。酸無水物の使用量は化合物 [11] に対して、通常、10~100 倍モル量である。

合成法 I (式 [1] において R * が(1) アルキル、(2) 置換されていて もよいアリール又は(3) 置換されていてもよい芳香族複素環基、 R * がシアノである化合物 [1 k] の製造)

[式中、A、E、q、R¹、R⁴、Rººは前記と同じ。]

化合物 [13] と化合物 [14] 又はその酸付加塩を反応させること により、化合物 [1 k] を製造することができる。

本反応は、通常、反応に支障のない溶媒(例えば、メタノール、エタノール、n-プロパノール、iso-プロパノール、n-プタノール、tert-プタノールなどのアルコール系溶媒、テトラヒドロフラン(THF)、ジエチルエーテルなどのエーテル系溶媒、クロロホルム、塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒、ベンゼン、トルエン、n-ヘキサンなどの炭化水素系溶媒、アセトニトリル、N,N-ジメチルホルムアミド(DMF)、ジメチルスルホキシド(DMSO)などの極性溶媒、又はこれらの混合溶媒)中、酸触媒(例えば、酢酸、p-トルエンスルホン酸)の存在又は非存在下に、20~160℃で行うことができる。反応時間は、化合物〔13〕及び化合物〔14〕の種類、反応温度によって異なるが、通常、5分~18時間が適当である。化合物〔14〕の使用量は化合物〔13〕に対して、通常、1~5倍モル量である。酸触媒の使用量は化合物〔13〕に対して、通常、0.1~2倍モル量である。また、溶媒として酸触媒(例えば、酢酸)の過剰量を用いることができる。

本発明化合物 [1] の中で、R*がシアノである化合物は、公知の 方法によりR*をカルバモイルに変換することができる。

本発明化合物〔1〕の中で、R²、Aがニトロ置換アリール又はニトロ置換芳香族複素環基である化合物は、ニトロを公知の方法により、アミノに変換することができる。

化合物 [1] は、上記の反応混合物から通常の分離精製手段、例

えば、抽出、 濃縮、中和、 濾過、再結晶、カラムクロマトグラフィー、 薄層クロマトグラフィー、イオン交換樹脂からいくつかを選んで用いることにより単離精製される。

本発明に係る化合物 [1] の中で塩基性を示す化合物は、遊離の 塩基のまま医薬として用いることができるが、公知の方法により薬 学的に許容される塩の形にして医薬として用いることができる。塩 としては、塩酸、臭化水素酸、硫酸、燐酸などの鉱酸の塩、酢酸、 クエン酸、酒石酸、マレイン酸、コハク酸、フマル酸、pートルエ ンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸などの有機 酸の塩を挙げることができる。

例えば、塩酸塩は、本発明に係る化合物 [1] を塩酸のアルコール系溶液に溶解することにより得ることができる。

本発明化合物 [1] 又はその塩の溶媒和物 (水和物を含む) が、 対応する溶媒又は対応する溶媒を含む適当な混合溶媒から被溶媒和 物を再結晶することにより得られる場合がある。これらの溶媒和物 も本発明に含まれる。

例えば、本発明化合物 [1] の水和物は、本発明化合物 [1] を 含水アルコールから再結晶することにより得られる場合がある。

本発明化合物 [1] は、結晶多形を取る場合があり、その結晶多 形も本発明に含まれる。

本発明化合物 [1] の製造に原料として用いられる化合物 [3] ~化合物 [14] は公知化合物であるか、又は公知の方法に準じて後記の参考例に示したようにして製造することができる。

本発明に係る化合物は、医薬として有用である。本発明に係る化

合物は、後記の試験例から判るように優れた膀胱容量増大作用を示し、特に頻尿又は尿失禁の治療薬として有用である。

本発明に係る化合物を医薬として投与する場合、本発明に係る化合物は、そのまま又は医薬的に許容される無毒性かつ不活性の担体中に、例えば 0.1~99.5%、好ましくは 0.5~90%を含有する医薬組成物として、人を含む動物に投与することができる。

担体としては、固形、半固形又は液状の希釈剤、充填剤及びその他の処方用の助剤一種以上が用いられる。医薬組成物は、投与単位形態で投与することが望ましい。本発明医薬組成物は、静脈内投与、経口投与、組織内投与、局所投与(経皮投与など)又は経直腸的に投与することができる。これらの投与方法に適した剤型で投与されるのはもちろんである。経口投与が特に好ましい。

頻尿又は尿失禁治療用医薬組成物としての用量は、年齢、体重などの患者の状態、投与経路、病気の性質と程度などを考慮した上で設定することが望ましいが、通常は、成人に対して本発明に係る化合物の有効成分量として、1日あたり、0.1~1000mg/ヒトの範囲、好ましくは1~500mg/ヒトの範囲が一般的である。

場合によっては、これ以下で足りるし、また逆にこれ以上の用量 を必要とすることもある。また1日2~3回に分割して投与することもできる。

発明を実施するための最良の形態

以下に本発明化合物に係る実施例、試験例及び本発明医薬組成物の製剤例を掲げて本発明を更に詳しく説明する。

参考例 1

2-プロモー2',5'-ジフルオロプロピオフェノン

2',5'-ジフルオロプロピオフェノン2.12gのジエチルエーテル20ml溶液に、氷冷下、臭素を滴下し室温で終夜撹拌した。 反応液に氷を加えジエチルエーテル層を分離し、水及び飽和の炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄後、硫酸マグネシウムでジエチルエーテル層を乾燥し、減圧下濃縮して、目的物を得た。

参老例1 に準じた方法で以下の化合物を得た。

2-プロモー4'-エトキシアセトフェノン、

プロモメチル 3-チエニルケトン、

- 2-プロモー3',4'ーメチレンジオキシアセトフェノン、
- 2-ブロモー2'、4'-ジフルオロアセトフェノン、
- 2-プロモー2',5'-ジフルオロアセトフェノン、
- 2-(プロモアセチル)ベンゾフラン、
- 2-プロモー4'-メタンスルホンアミドアセトフェノン、
- 2-プロモアセトフェノン、
- 2-プロモー4'-メトキシアセトフェノン、
- 2-プロモー4'-クロロアセトフェノン、
- 2-プロモー4'-プロモアセトフェノン、
- 2-プロモー4'-ニトロアセトフェノン、
- 2-プロモー4'-メチルアセトフェノン、
- 2-プロモー3'-メトキシアセトフェノン、
- 2-プロモー2'-メトキシアセトフェノン、

プロモメチル 2-チエニルケトン、

- 2-プロモー3'-エトキシアセトフェノン、
- 2-プロモー4'-フェニルアセトフェノン、
- 2-プロモー3'、4'-ジクロロアセトフェノン、
- 2-プロモー4'-フルオロアセトフェノン、
- 3-(プロモアセチル)ピリジン、
- 2-プロモー4'-イソプロポキシアセトフェノン、
- 2-(プロモアセチル)ナフタレン、
- 2-プロモー3'-クロロアセトフェノン、
- 2-プロモー3'-メチルー4'-クロロアセトフェノン、
- 2-(ブロモアセチル)ピリジン、

プロモアセトン、

- (1-プロモエチル) メチルケトン、
- 2-プロモー4'-n-プロポキシアセトフェノン、
 - 2-プロモー4'-(2-メトキシエトキシ)アセトフェノン、
 - 2-プロモー4'-(2-エトキシエトキシ)アセトフェノン、
 - 2-ブロモー4'-ベンジルオキシアセトフェノン、
 - 2-プロモー2'-フルオロアセトフェノン、
 - 2-プロモ-3'-フルオロアセトフェノン、
 - 2-プロモー4'-トリフルオロメチルアセトフェノン、
 - 2-プロモー2'-トリフルオロメチルアセトフェノン、
 - 2-プロモー3'-(2-メトキシエトキシ)アセトフェノン、
 - 2-(プロモアセチル)フラン、
 - 2-プロモー3'-フルオロー4'-メトキシアセトフェノン、
 - 2-プロモー2'-フルオロー4'-メトキシアセトフェノン、

- 2-プロモー4'-(2-フルオロエトキシ)アセトフェノン、
- 2-プロモー3'-(2-フルオロエトキシ)アセトフェノン、
- 2-プロモー5'-プロモー2',4'-ジエトキシプロピオフェノン、
- 2-プロモー2'-エトキシプロピオフェノン、
- 2-ブロモー4'-イソプロポキシプロピオフェノン、
- 2-プロモー3',5'-ジトリフルオロメチルプロピオフェノン、
- 2-プロモ-2'-フルオロプロピオフェノン、
- 2-プロモプロピオフェノン、
- 2-プロモー4'-フルオロプロピオフェノン、
- 9-プロモー3'ーニトロプロピオフェノン、
- 2 プロモー3' クロロプロピオフェノン、
- 9-プロモー4'ーメチルプロピオフェノン、
- 2-プロモー3'-ニトロプロピオフェノン、
- 2-プロモー2'.5'-ジクロロプロピオフェノン、
- 2-プロモー3'-ニトロプロピオフェノン、
- 2-プロモー1-(2-ピリジル)-1-プロパノン、
- 2-プロモー1-(2-ナフチル)-1-プロパノン、
- 2-プロモー4'-メトキシプロピオフェノン、
- 2-プロモー1-(3-ピリジル)-1-プロパノン、
- 2-プロモー1-(2-チエニル)-1-プロパノン、
- 2 プロモ 3', 4' ジクロロプロピオフェノン、
- 2-ブロモー4'-クロロプロピオフェノン、
- 2-プロモー4'-ブロモプロピオフェノン、
- 2-プロモー4'-ベンジルオキシプロピオフェノン、

- 2-プロモー4'-エトキシプロピオフェノン、
- 2-プロモー4'-ヒドロキシプロピオフェノン、
- 2-プロモー2'、5'-ジメトキシプロピオフェノン、
- 2-プロモー3'-プロモプロピオフェノン、
- 2-プロモー3'-クロロプロピオフェノン、
- 2-プロモー2'ーメトキシプロピオフェノン、
- 2-プロモー3'、4'-メチレンジオキシプロピオフェノン、
- 2-プロモー2',4'-ジクロロプロピオフェノン、
- 2ープロモー1ー (2ーフリル) -1ープロパノン、
- 2-プロモー1-(4-ピリジル)-1-プロパノン、
- 3-プロモー4-クロマノン、
- 2-プロモー2'-クロロプロピオフェノン、
- 2-プロモー2'-メトキシプロピオフェノン、
- 2-プロモー2',5'-ジフルオロプロピオフェノン、
- 2-プロモー2'-メチルプロピオフェノン、
- 2-プロモー2',6'-ジフルオロプロピオフェノン、
- 2-プロモー4'-トリフルオロメチルプロピオフェノン、
- 2-プロモー3'ートリフルオロメチルプロピオフェノン、
- 2-プロモー3'-メトキシカルボニルプロピオフェノン、
- 2 ーブロモー 5 ' ーフルオロー 2 ' ーメトキシプロピオフェノン。

参考例 2

2-シアノアセトアミジン

エチル 2 ーシアノアセトイミダートの塩酸塩3.7gを飽和のアンモニア/エタノール溶液20mlに氷冷下加え、同温下で

0.5時間続いて室温で2時間撹拌した。析出する不溶物を濾去し、 濾液を水温で減圧濃縮し過剰のアンモニアを留去した。このまま次 の反応に用いた。

参考例3

3-アミノ-3-モルホリノアクリロニトリル

エチル 2-シアノアセトイミダートの1.0gを無水エタノール溶液10mlに溶解しモルホリン0.78g加え、室温で4時間 撹拌した後析出する結晶を濾取した。このまま次の反応に用いた。 参考例4

カルバモイルアセトアミジン

公知の方法 (J. Amer. Chem. Soc., 73, 2760(1951)) により、目的物を得た。

参考例 5

2-フルオロフェニルグリシン5.0g、ピリジン15.6g、無水酢酸25.7gの混合物を140~150℃で4時間加熱した。反応液を減圧下濃縮し、残留物をジエチルエーテルで希釈し、エーテル溶液を水と飽和の炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄した。エーテル溶液を硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下濃縮し得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチルで溶出)で精製し、目的物を黄色油状物として4.7g得た。参考例5と同様の方法により以下の化合物を得た。

1-フェニル-1-アセトアミド-2-プロパノン、

- 1 (4 フルオロフェニル) 1 アセトアミドー 2 ブロパノン、
- 3-アセトアミド-2-ブタノン、
- 1-(3-ニトロフェニル)-1-アセトアミド-2-プロパノン、
- 4 ーフェニルー3-アセトアミドー2-プタノン、
- 1-フェニル-1-プロパンアミド-2-プタノン、
- 4- (4-ヒドロキシフェニル) -3-アセトアミド-2-ブタノン、
- 1-フェニル-1-イソプタンアミド-3-メチル-2-プタノン、
- 2-プロパンアミド-3-ペンタノン、
- 4- (インドール-3-イル) -3-アセトアミド-2-ブタノン、
- 1-(3-クロロフェニル)-1-アセトアミド-2-プロパノン、
- 1-フェニル-1-プタンアミド-2-ペンタノン、
- 3-アセトアミド-2-ペンタノン、
- 4-(4-クロロフェニル)-3-アセトアミド-2-ブタノン、
- 1-(3-ピリジル)-1-アセトアミド-2-プロパノン、
- 1-(2,5-ジクロロフェニル)-1-アセトアミド-2-プロパノン、
- 1-(2-ピリジル)-1-アセトアミド-2-プロパノン、
- 1-(2-ナフチル)-1-アセトアミド-2-プロバノン、
- 1- (4-メトキシフェニル) -1-アセトアミド-2-プロパノン。

参考例 6

1, 1-ジシアノ-2-フェニル-2-(1-プロモエチル) エチ

レン

得られた化合物 3.6 gを無水ベンゼン30 m 1 に溶解しN - プロモコハク酸イミド3.6 gと過酸化ベンゾイルを触媒量加え14時間加熱環流した。室温まで冷却し不溶物を濾過除去後、減圧下溶媒を留去した。残留物の黄褐色油状物質をエタノールから再結晶し淡黄色結晶の目的物を2.9 9 g 得た。

参考例 7

ナトリウム シアノアセトンエノレート

5-メチルイソオキサゾール16.6gのエタノール溶液をナトリウムエチラートのエタノール溶液(金属ナトリウム4.6gとエタノール150mlから調製)に氷冷下滴下した。滴下終了後、室温下で2時間攪拌し、エーテル150mlを加えて数分間氷冷下で攪拌した後ナトリウム塩を濾取した。エーテルで洗浄後、減圧下乾燥した。無色粉末として表題化合物18.1gを得た。

参考例8

2-アセチル-3-(2-フルオロベンゾイル) ブチロニトリル
 2-プロモー2'-フルオロプロピオフェノン3.45gのエタノール溶液40m1に参考例7で得たナトリウム シアノアセトンエ

ノレート1.57gのエタノール15ml溶液を氷冷下で滴下し、 攪拌した。18時間後減圧下で溶媒を留去し、得られた残さを酢酸 エチルに溶解し水洗後、硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下で 溶媒を留去した。得られた油状物質をシリカゲルカラムクロマトグ ラフィー(ワコーゲルC-200 110gを使用、酢酸エチルー n-ヘキサン(4:1)で溶出)で精製し、黄色油状物質として目 的物を1.43g得た。

参考例8と同様の方法により以下の化合物を得た。

- 2-アセチル-3-ベンゾイルブチロニトリル、
- 2 アセチル 3 (3 イソプロポキシベンゾイル)プロピオニトリル、
- 2-アセチル-3-(4-トリフルオロメトキシベンゾイル)プロ ピオニトリル、
- 2-アセチル-3-(3-トリフルオロメチルベンゾイル) プロピ オニトリル、
- 2-アセチル-3-(3-トリフルオロメトキシベンゾイル)プロピオニトリル、
- 2-アセチル-3-[4-(2-メトキシ) エトキシベンゾイル] プロピオニトリル、
- 2-rセチルー3-(2-r)ルオロベンゾイル) プロピオニトリル、2-rセチルー3-(ベンゾフラン-2-n)ルボニル) プロピオニトリル、
- 2-アセチル-3-(3, 4-メチレンジオキシベンゾイル)プロピオニトリル、

- 2-アセチル-3-(2,5-ジフルオロベンゾイル)プロピオニ トリル、
- 2-アセチル-3-(4-クロロ-3-メチルベンゾイル) プロピオニトリル、
- 2-アセチル-3-(2-ナフトイル)プロピオニトリル、
- 2-アセチル-3-(3-プロモベンゾイル)プロピオニトリル、
- 2-アセチル-3- (3-クロロ-4-メチルベンゾイル) プチロニトリル、
- 2-アセチル-3-(4-フルオロベンゾイル)プロピオニトリル、
- 2-アセチル-3- (4-メタンスルホニルアミノベンゾイル)プロピオニトリル、
- 2-アセチル-3-(2-フロイル) ブチロニトリル、
- 2-アセチル-3-(3-クロロベンゾイル) プチロニトリル、
- 2-アセチル-3-(3-メトキシベンゾイル)プロピオニトリル。 実施例1

<u>2-アミノー3-シアノー4-メチルー5-(2,5-ジフルオロ</u>フェニル) ピロール (化合物番号63)

エチル 2-シアノアセトイミダートの塩酸塩3.7gより参考例2と同様にして得た2-シアノアセトアミジンのエタノール溶液に氷冷撹拌下で2-プロモ-2',5'-ジフルオロプロピオフェノン3.7gのエタノール溶液を滴下した。室温で終夜撹拌した後、反応液を氷水に投入し析出する結晶を濾取した。得られた粗生成物を酢酸エチルに溶解し水洗し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後減圧下濃縮した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワ

コーゲルC-200を200g使用、クロロホルムで溶出)により 精製し、ベンゼンとn-ヘキサンの混合溶媒で再結晶を行い黄色粉末 の目的物を0.58g得た。融点146-147℃

元素分析値 (C, gH, F₂N, として)

理論値(%) C, 61.80; H, 3.89; N, 18.02

実測値(%) C, 61.71; H, 3.91; N, 17.69

実施例 2

3-シアノ-5- (4-フルオロフェニル) -4-メチル-2-モルホリノピロール (化合物番号72)

エチル 2-シアノアセトイミダート1.0gとモルホリン
0.78gより参考例3と同様にして得た3-アミノ-3-モルホリノアクリロニトリルを無水エタノール10mlに溶解し、炭酸水素ナトリウム0.95gを加え室温撹拌下に2-プロモー4'-フルオロプロピオフェノン2.06gのエタノール溶液を滴下した。

10分間加熱還流した後、室温で終夜撹拌した。析出した結晶を濾取しエタノールで再結晶を行い無色結晶の目的物を0.12g得た。 融点245-247℃

元素分析値 (C, sH, sFN 30として)

理論値(%) C, 67.35; H, 5.65; N, 14.73

実測値(%) C, 67.14; H, 5.86; N, 14.69

実施例3

<u>2-アミノ-3-シアノ-4H-[1] ベンゾピラノ[4,3-b]</u> ピロール (化合物番号52)

エチル 2-シアノアセトイミダートの塩酸塩4.0gより参考

例2と同様にして得た2-シアノアセトアミジンのエタノール溶液に氷冷撹拌下で3-プロモー4-クロマノン3.0gのエタノール溶液を滴下した。室温で終夜撹拌した後、反応液を減圧下機縮した。得られた粗生成物成績体を酢酸エチルに溶解し水洗し、有機層を硫酸マグネシウムで乾燥後減圧下機縮した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200を200g使用、2%メタノール/クロロホルムで溶出)により精製後、アセトン/イソプロピルエーテルの混合溶媒で再結晶を行い淡褐色結晶の目的物を0.31g得た。融点216-217℃

元素分析値 (C,2H,N,0として)

理論値(%) C, 68.24; H, 4.29; N, 19.89

実測値(%) C, 68.29; H, 4.52; N, 19.81

実施例 4

2-アミノ-3-カルバモイル-4-メチル-5-フェニルビロール (化合物番号 76)

カルバモイルアセトアミジン5.1gのエタノール溶液20mlに氷冷撹拌下に2ープロモプロピオフェノン4.0gのエタノール溶液を滴下した。室温で終夜撹拌した後、不溶物を濾過除去し母液を減圧下濃縮した。得られた生成物をベンゼンで洗浄しシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200を200g使用、50%酢酸エチル/n-ヘキサンで溶出)により精製後、酢酸エチル/ジエチルエーテルの混合溶媒で再結晶を行い無色結晶の目的物を0.2g得た。融点195-197℃

元素分析値(C, .H, .N, Oとして)

理論値(%) C. 66.96; H. 6.09; N. 19.52

実測値(%) C. 66.95; H. 6.23; N. 19.38

実施例5-(1)

2-アミノ-3-シアノ-4-メチル-5- (2-フルオロフェニル) ピロール (化合物番号1)

1-(2-フルオロフェニル)-1-アセトアミド-2-プロパノン3.13gとマロノニトリル1.49gをメタノール15mlに溶解し、氷冷下撹拌した。55%水酸化カリウム水溶液を加え、pHを10に調整した。その後、反応液を55~60℃に加温し、0.5時間撹拌した。冷後、反応液を氷水に投入し析出した結晶を濾取した。得られた粗生成物をメタノールと水の混合溶媒で再結晶したのち、さらにベンゼンから再結晶を行い無色結晶の目的物を0.72g得た。融点117-118℃

元素分析値(C,,H,,FN,として)

理論値(%) C, 66.97; H, 4.68; N. 19.52

実測値(%) C. 67.09; H. 4.74; N. 19.40

実施例5-(2)

 $2 - 7 \le 1 - 3 - 9$

ル) ピロール (化合物番号1) の別途製造法

エチル 2-シアノアセトイミダートの塩酸塩10gより参考例2と同様にして得た2-シアノアセトアミジンのエタノール溶液に 氷冷撹拌下で2-プロモー2'-フルオロプロピオフェノン7.6gのエタノール溶液を滴下した。室温で終夜撹拌した後、反応液を氷水500gに注ぎ析出結晶を濾取した。得られた粗生成物をn-ヘキ サンで充分に洗浄、風乾後、フラッシュクロマトグラフィー(キーセルゲル60H 9 0 gを使用、30%酢酸エチル/n-ヘキサンで溶出)により精製し、ベンゼンとn-ヘキサンの混合溶媒(1:1)で再結晶を行い無色結晶の目的物を4.67g得た。物性値は実施例5-(1)における値と一致した。

実施例 6

2-アミノー3-シアノー1-メトキシカルボニルアミノー4-メ チルー5-フェニルピロール (化合物番号13)

1,1-ジシアノー2-フェニルー2-(1-プロモエチル)エチレン1.3 gを無水エタノール30m1に懸濁し、65℃で加熱 撹拌しながら、メチル ヒドラジンカルボキシレート1.3 gの無水エタノール懸濁液10m1を約5分で滴下した。同温下4.5時間撹拌後、氷水200gに注ぎ析出結晶を濾取した。得られた結晶1.0gをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200を200g使用、30%酢酸エチル/n-ヘキサンで溶出)で精製後、酢酸エチル/イソプロピルエーテルで再結晶し無色針状晶の目的物0.48gを得た。融点178-179℃

元素分析値 (C, 4H, 4N₄O₂として)

理論値(%) C, 62.21; H, 5.22; N, 20.73

実測値(%) C, 62.25; H,4.92; N, 20.72

実施例7

3-シアノー4-メチルー2-メチルアミノー5-フェニルビロー ル (化合物番号75)

文献 (J. Prakt. Chem., 318, 663(1976)) 記載の方法に従って製

造した2-アミノー3-シアノー4-メチルー5-フェニルピロル (化合物番号R1) 3.0 gとオルトギ酸エチル12mlとを4.5時間加熱環流し、室温まで冷却後析出晶を濾取した。結晶をベンゼン、石油エーテルで洗浄後風乾し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200を200g使用、クロロホルムで溶出)で精製し1.9 gの薄い緑色結晶のイミノエーテル体を得た。イミノエーテル体1.85gを無水メタノール37mlに溶解し、氷冷撹拌下に、水素化ホウ素ナトリウム0.33gを少しずつ添加した。水冷下、12時間撹拌後、不溶物を濾取しベンゼンで洗浄した。母液と洗液を合わせ減圧下濃縮し、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200を200g使用、クロロホルムで溶出)で精製後、ベンゼン/nーへキサンで再結晶し微黄色結晶の目的物0.37gを得た。

融点138-139℃

元素分析値 (C,,H,,N,として)

理論値(%) C,73.91; H,6.20; N, 19.89

実測値(%) C.73.85; H.6.52; N. 19.66

実施例8

2 - ペンジルアミノー3 - シアノー4 - メチルー5 - (2 - フルオロフェニル) ピロール (化合物番号74)

実施例 5 で得た 2 ーアミノー 3 ーシアノー 4 ーメチルー 5 ー (2 ーフルオロフェニル) ピロール (化合物番号 1) 0. 2 1 gの塩化メチレン 5 m l 溶液に硫酸マグネシウムを少量加え、氷冷下撹拌した。ペンズアルデヒド 0. 1 1 gの塩化メチレン 5 m l 溶液を同温

下に滴下し、その後5日間室温で撹拌した。硫酸マグネシウムを濾 去した後母液を減圧下濃縮した。残留物をメタノール15mlに溶 解し、氷冷下に水素化ホウ素ナトリウム76mgを添加した。 室温 で1時間撹拌した後、反応液を減圧下濃縮し残留物に酢酸エチルを 加え、酢酸エチル層を水洗し硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下濃 縮した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲ ルC-200を50g使用、クロロホルム/メタノール=50/1 で溶出)で精製後、得られた結晶をベンゼン/n-ヘキサンで再結 晶し、淡黄色粉末の目的物 0. 17gを得た。融点151-152℃

元素分析値 (C, ,H, ,FN, として)

理論値(%) C. 74.74: H, 5.28; N, 13.76

実測値(%) C, 74.78; H, 5.38; N, 13.50

実施例 9

3-シアノー4-メチルー2-(2-オキソピロリジン-1-イル)

-5-フェニルピロール (化合物番号73)

3-シアノー4-メチル-2-アミノー5-フェニルピロール 4.9gのTHF80m1溶液にトリエチルアミン2.5gを加え、 -50℃で撹拌しながら4-クロロブチル酸クロライド3.5gを 加えた。反応液を室温にし1.5時間撹拌した後、不溶物を濾去し 母液を酢酸エチルで希釈した。水および、飽和炭酸水素ナトリウム 水で有機層を洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥し減圧下濃縮した。 残留物をベンゼン/n-ヘキサンから再結晶した。得られた結晶をエ タノール40mlに懸濁し、カリウム tert-プトキシド1. 32g を添加した。終夜室温で撹拌後、析出した結晶を濾取し水洗後風乾

した。得られた粗結晶をエタノールで再結晶し、淡黄色針状晶の目 的物 1.5 g を得た。融点140-141℃

元素分析値(C, ₆H, ₅N₅Oとして)

理論値(%) C, 72.43; H, 5.70; N, 15.84

実測値(%) C, 72.42; H, 5.64; N, 15.79

実施例10

2-アミノー3-シアノー4-メチルー5- (3-ピリジル) ピロール塩酸塩 (化合物番号14)

実施例1と同様にして得た2-アミノ-3-シアノ-4-メチル-5-(3-ピリジル)ピロール(化合物番号8)5.0gをメタノール220m1に熱時溶解し、氷冷撹拌下に40%塩酸-メタノール溶液4m1を加えた。析出結晶を濾取しメタノール50m1で2回、ジエチルエーテル50m1で3回洗浄後、風乾した。得られた粗結晶をメタノールで再結晶し、赤褐色結晶の目的物3.4gを得た。融点279-281℃

元素分析値 (C,,H,oN,·HClとして)

理論値(%) C, 56.30; H, 4.72; N, 23.89

実測値(%) C, 56.08; H, 4.80; N, 23.90

実施例11

5-(3-クロロフェニル) -3-シアノ-2-メチルピロール (化合物番号84) 及び2-(3-クロロフェニル) -3-シアノ-5-メチルピロール (化合物番号83)

N- (3-クロロベンゾイル) アラニン3.5 gと2-クロロア クリロニトリル13.3 gを無水酢酸100mlに溶解し、80℃ で5時間加熱攪拌した。反応液を減圧下で濃縮し、得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-200を600g使用、塩化メチレンで溶出)を用いて目的物を分離した。得られた目的物をそれぞれベンゼン/n-ヘキサンの混合溶媒で再結晶した。

淡褐色粉末として化合物番号 8 4 の化合物を 2 9 1 m g 得た。 融点208-209℃

元素分析値(C₁₂H₂CIN₂として)

理論値(%) C, 66.52; H, 4.19; N, 12.93

実測値(%) C, 66.47; H, 4.21; N, 12.87

無色鱗片状晶として化合物番号83の化合物を426mg得た。

融点189-190℃

元素分析値(C,2H,ClN2として)

理論値(%) C, 66.52; H, 4.19; N, 12.93

実測値(%) C, 66.51; H, 4.24; N, 12.86

実施例12

<u>5-(2-フルオロフェニル)-3-シアノ-2,4-ジメチルピロール(化</u> 全物番号194)

参考例 8 で得た 2 - アセチルー 3 - (2 - フルオロベンゾイル) ブチロニトリル 1. 4 gの酢酸 1 5 m 1 溶液に酢酸アンモニウム 6. 0 gを加え 9 0 ℃で加熱機拌した。 1 5 分後、反応液を氷水中 に注ぎ析出晶を濾取した。得られた結晶をベンゼンに溶解し硫酸マ グネシウムで乾燥後、減圧下で溶媒を留去した。得られた橙色結晶 性残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ワコーゲルC-2 00を120g使用、クロロホルムで溶出)で精製し、得られた橙色粉末をベンゼン/n-ヘキサンの混合溶媒から再結晶した。橙無色針状晶として目的物を0.36g得た。融点125-127℃元素分析値(C_{1s}H₁,FN_sとして)

理論値(%) C, 72.88; H, 5.18; N, 13.08

実測値(%) C, 73.11; H, 5.39; N, 13.08

上記の実施例 $1\sim12$ で製造した化合物、及び上記の実施例と同様にして製造した化合物(化合物番号 $2\sim12$ 、 $15\sim51$ 、 $53\sim62$ 、 $64\sim71$ 、 $77\sim82$ 、 $85\sim193$ 、 $195\sim266$) の構造式と物性値を表 2に示す。しかし、本発明はこれらのものに限定されるものではない。

表中の合成法の欄には、当該化合物の製造に用いた製法をA~Iで示す。「A及びB」と記載したときは、合成法A及び合成法Bそれぞれで実施して同じものを得たことを示す。

表り

表2				
化合物番号	構造式	融点('C) 性状	分子式 元素分析值 理論值 (%) 実測值 (%)	合成法
1	H NH ₂	117-118 無色結晶	C12H10FN3 C, 66.97: H, 4.68: N, 19.52; C, 67.09: H, 4.74; N, 19.40;	A 及び B
2	F NH ₂	203-204 緑茶色 針状晶	C12H10FN3-2/5H2O C. 55.35; H, 4.58; N, 8.60; C. 55.26; H, 4.67; N, 8.45;	A
3	O Str. O.	195-196 茶褐色針 状晶	C12H10N4O2-1/10H2O C, 59.06; H, 4.21; N, 22.96; C, 59.05; H, 4.26; N, 22.56;	A
4	NH ₂		C13H13N3 C, 73.91; H, 6.20; N, 19.89; C, 74.10; H, 6.41; N, 19.62;	Α
5	H NH ₂	淡茶色粉	C14H15N3 C, 74.64; H, 6.71; N, 18.65; C, 74.75; H, 6.89; N, 18.30;	В
6	NH ₂		C12H1cCINa C. 62.21; H. 4.35; N. 18.14; C. 62.07; H. 4.50; N. 18.00;	В

(表:	2 の続き)			
7	NH ₂	129-130 淡黄色鎮 片状晶	C14H1sN3 C. 74.64; H. 6.71; N. 18.65; B C. 74.52; H. 5.66; N. 18.63;	
8	NH ₂	228-230 黄色粉末	C::H::0N4 C: 66.65; H: 5.09; N: 28.26; A: C: 66.44; H: 5.07; N: 27.95;	
9	NH ₂	155-156 無色プリ ズム晶	C12HsC12Ns·H2O C. 52.39; H. 3.66; N. 15.27; A C. 52.50; H. 3.80; N. 14.84;	
10	H NH ₂	213-214 黄色鱗片 状晶	C::H::0N4 C: 66.65; H: 5.09; N: 28.26; A: C: 66.46; H: 5.14; N: 28.18;	
11	NH ₂	203-205 黄緑色粉 末	C:6H:3N3 C: 77.71; H: 5.30; N: 16.99; A: C: 77.46; H: 5.30; N: 16.74;	
12	NH ₂	188-189 淡黄色針 状晶	C13H13N50 C, 68.70; H, 5.77; N, 18.49; A C, 68.84; H, 5.73; N, 18.65;	
13	HN NH ₂	178-179 無色針状 晶	C14H14NQ2 C, 62.21; H, 5.22; N, 20.73; D C, 62.25; H, 4.96; N, 20.72;	

(表	2	の続き)

737	2 V/RCE/			
14	NNH ₂ HG		C11H10N4·HC1 C, 56.30; H, 4.72; N, 23.89; C, 56.08; H, 4.80; N. 23.90;	A
15	NH2	190-191 淡紫色結 晶	C:::H9N9 C:::72.11; H::4.95; N::22.94; C::72.41; H::5.12; N::22.87;	4
16	a H NH ₂	247-248 灰色プリ ズム晶	C11HeCINa C. 60.70; H, 3.70; N, 19.31; C. 60.73; H, 3.85; N, 19.64;	Α
17	~ Children	216-220 淡褐色結 晶	C12H11N3O-1/20H2O C, 67.31; H, 5.22; N, 19.62; C, 67.58; H, 5.14; N, 19.30;	A
18	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	221-224 銀色結晶	C:2H::N3 C, 73.07; H, 5.62; N, 21.30; C, 73.00; H, 5.61; N, 21.20;	Α
19	O NH2	159-160 灰緑色結 晶	C12H11N3O C, 67.59; H, 5.20; N, 19.71; C, 67.64; H, 5.23; N, 19.50;	A
20	NH ₂	153-155 灰褐色結 晶	C12H11N3O C. 67.59; H. 5.20; N. 19.71; C. 67.47; H. 5.30; N. 19.44;	A

(表	2	の統	き)

21	7; A
22	1; A
23 C12HSC12Ns 次褐色結 C12HSC12Ns 次褐色結 C154.16; H, 3.41; N, 15.7 C, 53.82; H, 3.41; N, 15.7	9: A
24 212-213 C12HtvCIN3 微数色結 C, 52,21; H, 4,35; N, 18, 2	1; A
25 Br 206-209	2: A
26	5: A
27	3; A

(表2の続き)	
---------	--

130	2 V) 100 E)		
28	BY NH2	216-218 微桃色結 晶	C12H10BrN3 C, 52.19; H, 3.65; N, 15.22; A C, 52.23; H, 3.75; N, 15.28;
29	Br NHg	180-181 緑色結晶	C:6H:8BrN302 C, 52.76; H, 4.98; N, 11.54; A C, 52.62; H, 5.01; N, 11.32;
30	NH ₂	114-117 淡黄色結 晶	C:4H:sN:20 C, 69.69; H, 6.27; N, 17.41; A C, 69.86; H, 6.27; N, 17.37;
31	O NH ₂	198-200 灰色結晶	C13H11N3O2 C, 64.72; H, 4.60; N, 17.42; A C, 64.76; H, 4.76; N, 17.44;
32	Y° THE	118-119 無色結晶	C15H17N3O C, 70.56; H, 6.71; N, 16.46; A C, 70.82; H, 6.77; N, 16.60;
33	~° Chi	234-237 淡緑色結 晶	C19H13N2O C, 68.70; H, 5.77; N, 18.49; A C, 68.67; H, 5.94; N, 18.50;
34	C H NH ₂	157-158 淡桃色結 晶	C12H9C12N8 C, 54.16; H, 3.41; N, 15.79; A C, 54.34; H, 3.41; N, 15.98;

				_
35	a H NH ₂	138-140 淡灰色結 晶	C13H12C1N3 C, 63.55; H, 4.92; N, 17.10; A C, 63.58; H, 4.77; N, 17.06;	
36	NH ₂	158-159 淡褐色結 晶	C13H13N50 C, 68.70; H, 5.77; N, 18.49; A C, 68.87; H, 5.89; N, 18.50;	
37	Y° TO H	177-180 灰色結晶	C:4H:6N00 C: 69.69; H: 6.27; N: 17.41; A C: 69.53; H: 6.39; N: 17.32;	
38		278-281 微褐色結 晶	C:17H13N3 C: 78.74; H, 5.05; N, 16.20; A C: 78.83; H, 5.25; N, 16.30;	
39	NH ₂	224-226 淡褐色結 晶	C:SH:1N3 C, 77.23; H, 4.75; N, 18.01; A C, 77.30; H, 4.96; N, 18.01;	
40	CI H NH2	257-260 淡褐色結 晶	C:1HFC12N3 C: 52.41; H. 2.80; N. 16.67; A C: 52.46; H. 2.98; N. 16.45;	
41	F NH ₂	214-218 淡紫色結 晶	C:::H8FN3 C::: 65.67: H:: 4.01: N:: 20.88: A C::: 65.03: H:: 4.24: N:: 20.95:	

47

(表 2	2の続き)			
42	F F NH2	230-231 淡橙色結 晶	C14H9FeN3 C. 50.46; H, 2.72; N, 12.61; C, 50.71; H, 2.62; N, 12.56;	A
43	O H NH2	155-156 淡紅色結 晶	C10H9N30 C, 64.16; H, 4.85; N, 22.45; C, 64.34; H, 5.11; N, 22.37;	A
44	S H NH ₂	203-206 淡紫色結 晶	C9H7NBS C, 57.12; H, 3.73; N, 22.21; C, 57.32; H, 3.84; N, 22.19;	Α
45	NOTE NOTE OF THE PARTY OF THE P		C11H10N4-1/2H2O C, 63.75; H, 5.35; N, 27.04; C, 63.75; H, 5.31; N, 26.74;	A
46	H NH ₂	241-244 淡褐色結 晶	C10HeN4 C, 65.21; H, 4.38; N, 30.42; C, 65.38; H, 4.60; N, 30.56;	А

275以上 橙色結晶

C10HsN4·HCI C, 54.43; H, 4.11; N, 25.39; C, 54.31; H, 4.31; N, 25.41;

(表	2の	続	き)

130.	2 V NRC E J	,	
48	S H NH ₂	180181 灰色結晶	C9H7NISS C, 57.12; H, 3.73; N, 22.21; A C, 57.20; H, 3.78; N, 22.08;
49	G NH ₂	192-193 褐色結晶	C11HeCIN3 C. 60.70; H. 3.70; N. 19.31; A C. 60.88; H. 3.67; N. 19.34;
50	NH ₂	235-239 淡灰色結 晶	C12H9N902 C, 63.43; H, 3.99; N, 18.49; A C, 63.52; H, 4.00; N, 18.47;
51	THE NH2	234-237 紫色結晶	C::2H::0CINb C. 62.21: H, 4.35: N, 18.14: A C, 62.18: H, 4.24: N, 18.17:
52	NH ₂	216-217 淡褐色プ リズム晶	
53	F T NH2	215-217 淡灰色結 晶	C:1H/F=N3 C, 60.28; H, 3.22; N, 19.17; C, 60.71; H, 3.53; N, 19.31;
54	F H NH2	222-224 灰色結晶	C:1H7F2Na C, 60,28; H, 3,22; N, 19,17; C, 60,45; H, 3,15; N, 19,22;

(表	2	の続	き)

_(表 2	2 の続き)			
55	H NH2	247-251 微褐色結 晶	C13H9N3O C. 69.95: H. 4.06: N. 18.82: C. 70.30: H. 4.04: N. 19.02:	Α
56	Br H NH ₂	260-263 紫色結晶	C11H8BrN3 C, 50.41; H, 3.08; N, 16.03; C, 50.26; H, 3.04; N, 16.07;	A
57	O O NH ₁	265-270 淡褐色結 晶	C12H12N402S-1/5H20 C, 51.49; H, 4.47; N, 20.02; C, 51.67; H, 4.44; N, 19.67;	A
58	THE NH2	189-191 淡黄色板 状晶	C::HaFN3 C, 65.67; H, 4.01; N, 20.88; C, 66.15; H, 4.14; N, 20.81;	A
59	F NH ₂	192-193 灰色結晶	C11HeFN3:1/25CeHe C. 66.07; H. 4.06; N. 20.57; C. 66.38; H. 4.23; N. 21.01;	A
60	F NH2	183-184 淡褐色針 状晶	C12HaF≥N3 C, 57.37; H, 3.21; N, 16.73; C, 57.40; H, 3.14; N, 16.86;	A
61	NH ₂	160-161 無色プリ ズム晶	C:2HioCIN3 C. 62.21; H. 4.35; N. 18.14; C. 62.29; H. 4.38; N. 18.55;	A

(表	2	の統	き)	

124	2 (7)続き)			
62	NH ₂	108-109 無色針状 晶	C1sH1aNaO·1/5H2O C. 67.63: H, 5.85: N, 18.20; C, 67.79; H, 5.79; N, 18.22;	A
63	F H NH2	146-147 黄色粉末	C12H9F2N3 C, 61.80; H, 3.89; N, 18.02; C, 61.71; H, 3.91; N, 17.69;	Α
64	H NH ₂	127-128 微桃色針 状晶	C13H13N3 C, 73.91; H, 6.20; N, 19.89; C, 73.84; H, 6.28; N, 19.76;	A
65	F H NH2	181-182 黄色粉末	C12H9F2N3 C, 61.80; H, 3.89; N, 18.02; C, 61.93; H, 3.98; N, 18.09;	Α
66	P NHt2	177-178 淡褐色針 状晶	C13H10F3N3 C. 58.87; H. 3.80; N. 15.84; C. 58.88; H. 3.88; N. 15.96;	Α
67	F NH ₂	202-203 無色針状 晶	C13H10F3N3 C, 58.87; H, 3.80; N, 15.84; C, 58.58; H, 3.82; N, 15.73;	A
68	O NH ₂	223-225 緑褐色針 状晶	C14H13N3O2 C, 65.87; H, 5.13; N, 16.46; C, 65.76; H, 5.19; N, 16.30;	A

表	2	の	続	き)	

	2 V ARC & J		
69	H NH2	143-144 無色結晶	C1341:2FN30 C. 63.67: H. 4.93; N. 17.13; A C. 63.66: H. 4.92; N. 16.84;
70		270-272 黄色結晶	C17H19N9 C, 76.95; H, 7.22; N, 15.84; C, 76.87; H, 7.22; N, 15.95;
71		253-260 淡青色結 晶	C16H17N9 C, 76.46; H, 6.82; N, 16.72; A C, 76.41; H, 6.61; N, 16.71;
72		245-247 無色結晶	C16H16FN30 C, 67.35; H, 5.65; N, 14.73; A C, 67.14; H, 5.86; N, 14.69;
73		140-141 淡黄色針 状晶	C::H::N::O C. 72.43: H, 5.70: N, 15.84: G C, 72.42: H, 5.64: N, 15.79:
74		151-152 淡黄色粉 末	C:sH:cFN3 C, 74.74; H, 5.28; N, 13.76; F C, 74.78; H, 5.38; N, 13.50;
75		138-139 淡黄色針 状晶	C13H13N3 C, 73.91; H, 6.20; N, 19.89; F C, 73.85; H, 6.72; N, 19.66;

(表	2	の練	き)
	Т		

(32)	Z V J KVC E J			
76	NH ₂	195-197 無色結晶	C12H13N3O C, 66.96; H, 6.09; N, 19.52; C, 66.95; H, 6.23; N, 19.38;	A
77	- 1 0° 0°	247-248 淡褐色針 状晶	C12H9N3O2 C, 63.43; H, 3.99; N, 18.49; C, 63.44; H, 3.89; N, 18.53;	н
78		235-236 橙色針状 晶	C12HsN302 C, 63.43; H, 3.99; N, 18.49; C, 63.35; H, 3.96; N, 18.56;	н
79		239-240 黄色粉末	C17H11N3O2 C, 70.58; H, 3.83; N, 14.53; C, 70.70; H, 3.93; N, 14.50;	н
80	THE STATE OF THE S	220-221 淡黄色針 状晶	C12HeNsO2 C. 63.43; H. 3.99; N. 18.49; C. 63.46; H. 4.19; N. 18.17;	н
81	o, he Color	淡黄色粉	C:2HeNsO2 C. 63.43; H. 3.99; N. 18.49; C. 63.27; H. 3.98; N. 18.26;	н
82	H ₂ N	無色プリ	C12H11N3 C. 73.07; H. 5.62; N. 21.30; C. 73.47; H. 5.61; N. 21.38;	

(表 2	の続き)
(3K Z	ツバル ピノ

	Z V J KUC & J			
83	THE CO	189-190 無色鱗片 晶	C12H9C1N2 C. 66.52; H. 4.19; N. 12.93; H C. 66.51; H. 4.24; N. 12.86;	1
84		208-209 淡褐色粉 末	C12H9C1N2 C, 66.52; H, 4.19; N, 12.93; H C, 66.47; H, 4.21; N, 12.87;	
85	S LI	160-161 無色粉末	C10H8N2S-1/5H2O C, 62.60; H, 4.31; N, 14.60; H C, 62.63; H, 4.31; N, 14.64;	
86		185-186 無色粉末	C13H12N2 C, 79.56; H, 6.16; N, 14.27; H C, 79.45; H, 5.94; N, 14.34;	
87		170-173 無色粉末	C13H12N2 C. 79.56; H. 6.16; N. 14.27; H C. 79.31; H. 6.19; N. 14.33;	
88	**************************************	252-253 無色粉末	C13H9N3 C, 75.35; H, 4.38; N, 20.28; H C, 75.27; H, 4.39; N, 20.13;	
89		270-271 無色粉末	C:2HsC:2N2 C. 57.40; H. 3.21; N. 11.16; H C. 57.15; H. 3.34; N. 11.05;	

(惠	2	の続き)	
(1X	~	V/mmc a /	

90		275-276 無色針状 晶	CrateClate2 C. 57.40; H. 3.21; N. 11.16; C. 57.36; H. 3.34; N. 11.24;	н
91		213-214 無色粉末	C12H9FN2-1/4H2O C. 70.40: H. 4.67; N. 13.68; C. 70.60: H. 4.81; N. 13.88;	н
92		117-118 無色粉末	C14H14N2 C. 79.97; H. 6.71; N. 13.32; C. 80.13; H. 7.00; N. 13.32;	н
93		176-177 無色粉末	C1dH14N2 C, 79.97; H, 6.71; N, 13.32; C, 80.14; H, 6.65; N, 13.32;	н
94	TIZ G	与各40士	C13H11C1N2 C. 67.68; H. 4.81; N. 12.14; C. 67.56; H. 4.81; N. 12.12;	н
95		55 N±	СтэНт1СТN2-1/5H2O С. 66.54; Н. 4.9O; N. 11.96; С. 66.56; Н. 4.72; N. 11.87;	н

(表	2	の統	き)	
---	---	---	----	----	--

	E V/INCE/		
96	Tin Co	172-173 無色粉末	C14H13C1N2 C, 68.71; H, 5.35; N, 11.45; H C, 68.68; H, 5.62; N, 11.70;
97		105-106 無色粉末	C14H13CJN2 C, 68.71; H, 5.35; N, 11.45; H C, 68.71; H, 5.54; N, 11.61;
98	Transfer of the second	91-92 無色粉末	C15H15C1N2·1/10H2O C, 69.15; H, 5.88; N, 10.75; H C, 68.96; H, 6.09; N, 10.68;
99	مختم	167-168 淡黄色粉 末	C23H25N3O C, 76.85; H, 7.01; N, 11.69; F C, 76.60; H, 7.18; N, 11.68;
100		180-182 淡黄色鯖 片晶	C19H17N3 C, 79,41; H, 5.96; N, 14.62; F C, 80.00; H, 6.05; N, 14.43;
.101		144-146 無色針状 基	C17H15N9O C, 73.63; H, 5.45; N, 15.15; F C, 73.37; H, 5.39; N, 14.91;
102		235-237 無色結晶	C16H17N3 C, 76.46; H, 6.82; N, 16.72; A C, 76.37; H, 6.82; N, 16.54;

(表2の続き)

737	2 V) (700 to)		
103		218-219 無色結晶	C16H17Ns0 C, 71.89; H, 6.41; N, 15.72; A C, 71.68; H, 6.12; N, 15.73;
104		233-236 淡黄色結 晶	C16H17N3O C, 71.89; H, 6.41; N, 15.72; A C, 71.88; H, 6.40; N, 15.59;
105		264-265 淡青色結 晶	C15H14C1N3-1/10H20 C, 65.86: H, 5.23; N, 15.36; A C, 65.62: H, 4.89; N, 15.26;
106		191-192 淡褐色結 晶	C17H19N3O C, 72.57; H, 6.81; N, 14.94; A C, 72.71; H, 6.96; N, 15.09;
107	CI-CH-I	256-258 無色結晶	C16H16CIN3 C. 67.25; H. 5.64; N. 14.70; A C. 67.14; H. 5.64; N. 14.78;
108	CI CI NO	260-262 青色結晶	C15H14C1N30 C, 62.51; H, 4.90; N, 14.60; A C, 62.33; H, 5.05; N, 14.71;
109		226-228 淡青色結 晶	C16H17N9O2 C. 67.83; H. 6.05; N. 14.83; A C. 67.79; H. 6.15; N. 14.66;

(3	Ę	2	の続	き)

1300	2 の続き)			
110		227-228 淡黄色結 晶	C17H19N3O C, 72.57; H, 6.81; N, 14.94; C, 72.39; H, 6.87; N, 14.86;	A
111		225-228 淡黄色結 晶	C18H21N3 C, 77.38; H, 7.58; N, 15.04; C, 77.08; H, 7.50; N, 15.03;	A
112	Br CH NO	271-273 青色針状 晶	C:sH:4BrNsO C, 54.23; H, 4.25; N, 12.65; C, 54.22; H, 4.45; N, 12.62;	A
113	o	281-283 赤褐色針 状晶	C:6H:6N402 C, 64.85; H, 5.44; N, 18.91; C, 64.74; H, 5.52; N, 18.82;	Α
114			C::7H::9N3 C::76.95; H::7.22; N::15.84; C::76.91; H::7.05; N::15.82;	A
115		219-220 淡青色結 晶	C16H17N3O C, 71.89; H, 6.41; N, 15.72; C, 71.81; H, 6.73; N, 15.70;	Α
116	option of the contract of the	赤褐色針	C15H14N403 C, 60.40; H, 4.73; N, 18.78; C, 60.30; H, 5.01; N, 18.63;	Α
117		淡桃色針	C17H19N3O C, 72.57; H, 6.81; N, 14.94; C, 72.55; H, 6.45; N, 14.88;	A

ĺ	夷	2	の続き)	

118	194-195 淡褐色結 晶	C:sH:21N3O C. 73.19; H. 7.17; N. 14.23; A C. 73.20; H. 7.49; N. 14.22;
119	200-202 淡褐色結 晶	C:7H:9N302 C. 68.67: H. 6.44; N. 14.13; A C. 68.49; H. 6.55; N. 14.05;
120	163-164 淡褐色結 晶	C:6H:9N3 C, 75.85; H, 7.56; N, 16.59; A C, 75.60; H, 7.86; N, 16.48;
121	181-182 無色結晶	C17H18FN3 C. 72.06; H, 6.40; N. 14.83; A C. 72.03; H, 6.62; N. 14.85;
122	112-114 無色粉末	C16H18FN3 C, 70.83: H, 6.69; N, 15.49; A C, 71.30; H, 6.46; N, 15.51;
123	245-250 無色結晶	C:6H:6FN3 C, 71.36; H, 5.99; N, 15.60; A C, 71.32; H, 6.01; N, 15.64;
124	145-146 無色結晶	C:6H:sFN3 C, 70.83; H, 6.69; N, 15.49; A C, 70.81; H, 6.50; N, 15.62;

(表2の続き)

(38	2 の続き)		
125		228-229 無色結晶	C17H18FN3 C. 72.06; H, 6.40; N, 14.83; A C, 72.27; H, 6.48; N, 14.43;
126		215-217 淡褐色結 晶	C14H1SN3S C, 65.34: H, 5.88: N, 16.33: A C, 65.48: H, 6.14: N, 16.26:
127	c N	260-265 無色結晶	C16H15C12N3 C, 60.01; H, 4.72; N, 13.12; A C, 60.17; H, 4.93; N, 13.09;
128	C N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	207-209 無色結晶	C17H17C12N3 C. 61.09: H, 5.13; N, 12.57; A C. 61.06; H, 5.31; N, 12.53;
129		220-226 無色結晶	C18H21N3O C. 73.19; H. 7.17; N. 14.23; A C. 73.00; H. 7.29; N. 14.41;
130	~~~	207-212 無色結晶	C19H23N3O C. 73.76; H. 7.49; N. 13.58; A C. 73.70; H. 7.58; N. 13.52;
131	CI N	270-272 無色結晶	C16H16C1N2 C. 67.25; H, 5.64; N, 14.70; A C. 67.27; H, 5.70; N, 14.61;

(表	2	の続	き)

	L VIIIL C /		
132	CI N	250-252 無色結晶	C17H1sCIN3 C, 68.11; H, 6.05; N, 14.02; C, 68.13; H, 6.22; N, 13.78;
133	Br N	243-245 無色結晶	C16H16B7N3 C, 58.19; H, 4.88; N, 12.72; A C, 58.05; H, 4.94; N, 12.89;
134	Br. N.	249-253 無色結晶	C17H18BrN3 C, 59.31; H, 5.27; N, 12.21; A C, 59.21; H, 5.37; N, 12.28;
135		168-170 無色結晶	C18H21N3O2 C. 69.43: H. 6.80; N. 13.49; A C. 69.42; H. 6.89; N. 13.63;
136		176-178 無色結晶	C19H23N3O2 C. 70.13: H. 7.12; N. 12.91; A C. 70.07; H. 7.32; N. 12.93;
137		231-233 淡黄色結 晶	C16H16C1N2 C. 67.25; H. 5.64; N. 14.70; A C. 67.41; H. 5.54; N. 14.83;
138	Br H N	246-248 淡褐色結 晶	C:6H:6BrNs C: 58.19; H, 4.88; N, 12.72; A C: 58.08; H, 4.96; N, 12.76;

(表	2	0	続	き)

1324	2の続き)		
139		219-220 淡灰色結 晶	C17H19N30 C, 72.57; H, 6.81; N, 14.94; A C, 72.50; H, 6.86; N, 14.84;
140		171-172 無色結晶	C18H21N30 C. 73.19; H. 7.17; N. 14.23; A C. 73.15; H. 7.00; N. 14.23;
141	Y 0 1	229-235 淡褐色結 晶	C19H22N30 C, 73.76; H, 7.49; N, 13.58; A C, 73.55; H, 7.54; N, 13.45;
142	YOUN	242-246 無色結晶	C20H2SN3O C, 74.27; H, 7.79; N, 12.99; C, 74.09; H, 7.52; N, 12.96;
143		245-252 淡褐色結 晶	C17H17NBO2 C, 69.14; H, 5.80; N, 14.23; A C, 69.24; H, 5.83; N, 14.36;
144		192-195 淡青色結 晶	C18H19N302 C, 69.88; H, 5.19; N, 13.58; A C, 69.81; H, 6.17; N, 13.71;

(表:	2の続	き)
-----	-----	----

130	2の続き)			
145	CI CI H	246-247 淡褐色結 晶	C16H15C12N3 C, 60.01; H, 4.72; N, 13.12; C, 60.03; H, 4.70; N, 13.13;	Α
146		167-168 淡灰色針 状晶	C13H12N2O C, 73.56; H, 5.70; N, 13.20; C, 73.69; H, 5.65; N, 13.14;	1
147	G H N	215-217 淡褐色結 晶	C:::H::::C!::2N3 C. 61.09; H. 5.13; N. 12.57; C. 61.01; H. 5.19; N. 12.54;	A
148	S II	224-229 淡褐色結 晶	C13H13N2S C. 64.17; H. 5.39; N. 17.27; C. 64.16; H. 5.29; N. 17.31;	A
149	S H	205-207 淡緑色結 晶	C14H15N2S C. 65.34; H. 5.8B; N. 16.33; C. 65.23; H. 5.93; N. 16.11;	A
150		190-192 淡茶色粉 末	C13H11C1N2 C, 67.68; H, 4.81; N, 12.14; C, 67.78; H, 4.93; N, 12.21;	ı
151	H ₂ N C	184-185 黄土色針 状。晶	CizHiiNs C, 73.07; H, 5.62; N, 21.30; C, 73.39; H, 5.52; N, 21.24;	•

(表2の続き)

	Z V/K/C E /		
152		243-249 淡褐色結 晶	C17H1eCIN3 C. 68.11; H. 6.05; N. 14.02; A C. 68.25; H. 6.14; N. 13.96;
153		187-188 無色針状 晶	C14H13C1N2 C, 68.71; H, 5.35; N, 11.45; I C, 68.77; H, 5.46; N, 11.40;
154		206-207 無色結晶	C1sH2xC1Ns C, 68.89; H, 6.42; N, 13.39; C, 68.78; H, 6.55; N, 13.41;
155	~040	210-213 淡褐色結 晶	C17H19N9O C. 72.57; H, 6.81; N. 14.94; A C. 72.39; H, 6.92; N, 14.83;
156	F	199-201 淡紅針状 晶	C13H11FN2 C. 72.88; H, 5.18; N, 13.08; J C. 73.15; H, 5.04; N, 13.13;
157		221-222 淡黄色結 晶	C13H13N902S-1/10H20 C. 56.34; H, 4.80; N, 15.16; I C. 56.23; H, 4.62; N, 15.02;
158		淡黄色針	C11H10N2O C, 70.95; H, 5.41; N, 15.04; I C, 71.07; H, 5.70; N, 15.11;

(表	2	の続	き)	

134	2 の続き)			
159	Br. H	195-196 無色針状 晶	C:3H:18rN2 C, 56.75; H, 4.03; N, 10.18; C, 56.54; H, 4.06; N, 10.14;	1
160	i i	221-222 淡黄色針 状晶	C14H13N3O-1/5H2O C. 69.23' H. 5.56; N. 17.30; C. 69.26; H. 5.58; N. 17.19;	1
161		211-213 淡褐色結 晶	C1eH21N3O C, 73.19; H, 7.17; N, 14.23; C, 73.07; H, 7.37; N, 14.16;	A
162		203-204 灰色粉末	C:6H:2N2 C. 82.73; H. 5.21; N. 12.06; C. 82.91; H. 5.40; N. 12.03;	1
163	YO 40	200-202 淡褐色結 晶	C18H21N3O C. 73.19; H. 7.17; N. 14.23; C. 73.07; H. 7.33; N. 13.99;	A
164	YOU	219-223 淡褐色結 晶	C19H23N3O-1/10H2O C. 73.33; H. 7.77; N. 13.50; C. 73.17; H. 7.57; N. 13.28;	A
165		297-301 淡黄色粉 末	C17H19N2O C. 72.57; H. 6.81; N. 14.94; C. 72.17; H. 6.45; N. 14.92;	Α

(表2の続き)	(表	2	の統	き)	
---------	----	---	----	----	--

	2 () (おたさ)			
166	~~~	140-141 淡青色結 晶	C18H2:N30-1/10H20 C, 72.75; H, 7.19; N, 14.14; C, 72.60; H, 7.18; N, 14.06;	A
167		258-261 淡黄色結 晶	C19H17Na·1/10H2O C, 78.92; H, 6.00; N, 14.53; C, 78.81; H, 6.23; N, 14.67;	Α
168		240-243 茶褐色結 晶	Czołiiska-1/10HzO C, 79.23; H, 6.38; N, 13.86; C, 79.08; H, 6.59; N, 13.71;	A
169		227-231 茶褐色結 晶	C2:H1:9N3 C, 80.48; H, 6.11; N, 13.41; C, 80.23; H, 6.17; N, 13.45;	A
170		257-260 淡黄色結 晶	C15H13C12N3 C, 58.84; H, 4.28; N, 13.72; C, 58.51; H, 4.25; N, 13.83;	Α
171		216-221 淡褐色結 晶	C:7H:7N302 C, 69.14; H, 5.80; N, 14.23; C, 69.27; H, 5.68; N, 14.27;	A
172		231-236 淡褐色結 晶	C15H14FN3 C. 70.57; H. 5.53; N. 16.46; C. 70.56; H. 5.72; N. 16.63;	A

	- VINLE /			
173		203-204 無色結晶	C16H16FN3 C. 71.36; H. 5.99; N. 15.60; C. 71.43; H. 6.17; N. 15.64;	A
174	3 12 12 12 12 12 12 12 12 12 12 12 12 12	238-240 灰色粉末	C13H11C1N2 C. 67.68; H. 4.81; N. 12.14; C. 68.03; H. 4.84; N. 12.22;	1
175		213-215 灰色粉末	C12H9F2N2 C. 65.05; H, 3.70; N, 12.84; C, 66.13; H, 3.55; N, 12.92;	1
176		235-236 淡灰色結 晶	C15H16NW C, 71.40; H, 6.39; N, 22.21; C, 71.35; H, 6.43; N, 22.03;	A
177		240-242 褐色粉末	C:5h:6N4 C: 71.40: H. 6.39: N. 22.21: C: 71.43: H. 6.49: N. 22.71:	Α
178		251-260 淡褐色粉 末	C:4H:4N4 C, 70.57; H, 5.92; N, 23.51; C, 70.19; H, 5.99; N, 23.11;	Α

(3 2)	?の続き)			_
179			C14H14N4 C, 70.57; H, 5.92; N, 23.51; A C, 70.58; H, 5.96; N, 23.52;	
180	HO HO		C14H14N4·HC1 C, 61.20; H, 5.50; N, 20.39; A C, 61.23; H, 5.60; N, 20.02;	
181		230-234 褐色結晶	C1:3H1:3N3S-1/7H2O C, 63.50; H, 5.45; N, 17.08; A C, 63.91; H, 5.51; N, 16.68;	
182		220-223 褐色結晶	C15H14C1N3-1/5H2O C, 65.43; H, 5.27; N, 15.26; A C, 65.81; H, 5.15; N, 14.94;	,
183	CI N	236-240 淡褐色結 晶	C:6H:6C1N3 C, 67.25; H, 5.64; N, 14.70; A C, 67.11; H, 5.69; N, 14.48;	•
184		225-228 淡褐色結 晶	C16H15N302 C, 68.31; H, 5.37; N, 14.94; A C, 68.12; H, 5.40; N, 14.81;	١.

(表	2 の続き)		
185		211-212 灰色粉末	C13H1oN2O2 C, 69.02; H, 4.46; N, 12.38; I C, 69.08; H, 4.55; N, 12.37;
186		212-213 無色結晶	C15H13F2N3 C, 65.93; H, 4.79; N, 15.38; A C, 65.93; H, 4.68; N, 15.16;
187		206-207 淡緑色結 晶	C15H13F2N3 C, 65,93; H, 4,79; N, 15,38; A C, 66,50; H, 4,92; N, 15,32;
188		淡黄色針	C17H15N3O C. 73.63: H, 5.45: N, 15.15; A C, 73.68: H, 5.58: N, 15.14:
189		208-209 淡黄色針 状晶	C14H10N2O C. 75.66: H, 4.54; N, 12.60: I C. 75.50: H, 4.78: N, 12.58;
190			C:6H:8N4 C. 72.15; H, 6.81; N, 21.04; A C, 71.83; H, 6.98; N, 21.07;

_(表:	2の続き)			
191		160-161 淡黄色結 晶	Crishiana C. 72.15; H. 6.81; N. 21.04; C. 72.11; H. 6.95; N. 20.93;	A
192		190-191 紫色結晶	C10H13N3 C, 68.54; H, 7.48; N, 23.98; C, 68.55; H, 7.35; N, 24.09;	•
193		189-191 紫色結晶	C::H::N3 C. 69.81; H. 7.99; N. 22.20; C. 69.64; H. 8.16; N. 21.92;	Α
194	" xx		C13H11FN2 C. 72.88; H, 5.18; N, 13.08; C. 73.11; H, 5.39; N, 13.08;	1
195	N H	202-203 無色粉末	CzchisNsO C. 76.66; H. 4.83; N. 13.41; C. 76.94; H. 4.94; N. 13.37;	١
196		淡褐色結	C16H18N4 C. 72-15; H. 6.81; N. 21.04; C. 72.03; H. 6.88; N. 21.39;	Α

表 2	01	売き)
		_

725	2 (り続き)		
197		156-158 淡黄色結 晶	C14H1dN4 C. 70.57; H. 5.92; N. 23.51; A C. 70.72; H. 6.04; N. 23.58;
198		164-165 紫色結晶	C12H17N3 C. 70.90: H. 8.43; N. 20.67; A C. 70.56; H. 8.56; N. 20.67;
199	~~~		C18H2:NSO C. 73.19; H, 7.17; N, 14.23; C. 73.13; H, 7.42; N, 14.27;
200	~~~	204-206 淡青色結 晶	C16H23N3O C. 73.76; H. 7.49; N. 13.58; C. 73.72; H. 7.73; N. 13.63;
201		179-183 淡緑色結 晶	CreHz1N3O2 C. 69. 43: H, 6. 80; N, 13. 49; A C. 69. 48: H, 6. 73; N, 13. 56;
202		179-180 無色結晶	C19H23N5O2 C. 70.13: H. 7.12: N. 12.91; A C. 70.01: H. 7.06; N. 12.84;

_(表)	2 の続き)		
203		153-154 淡褐色結 晶	C19HzzN502 C. 70.13; H, 7.12; N, 12.91; A C, 70.18; H, 7.15; N, 12.86;
204		172-174 無色結晶	C20H2sNsO2 C. 70.77; H, 7.42; N, 12.38; A C, 70.63; H, 7.36; N, 12.38;
205			C22H21N3O C, 76.94; H, 6.16; N, 12.24; A C, 76.83; H, 6.30; N, 12.22;
206			C15H15N3O-1/10H2O C, 71.94; H, 5.73; N, 15.73; A C, 72.02; H, 5.77; N, 15.64;
207			C:5H:4FN3 C. 70.57; H. 5.53; N. 16.46; A C. 70.65; H. 5.64; N. 16.44;
208		165-166 青色結晶	C:sH:eFN3 C. 71.36; H. 5.99; N. 15.60; A C. 71.38; H. 6.14; N. 15.57;

(表 2	2 の続き)			
209		220-221 淡黄色結 晶	C15H14FN3 C. 70.57; H. 5.53; N. 16.46; C. 70.54; H. 5.65; N. 16.42;	A
210		182-183 青色結晶	Стенть FN3 С. 71.36; н. 5.99; N. 15.60; С. 71.56; н. 5.93; N. 15.65;	А
211			C17H17N3O C, 73.10; H, 6.13; N, 15.04; C, 72.84; H, 6.12; N, 14.83;	A
212		263-265 白色粉末	C15H14N4O C, 67.65; H, 5.30; N, 21.04; C, 67.62; H, 5.29; N, 20.82;	A
213		171-172 淡褐色結 晶	C17H18N3 C, 75.95; H, 7.22; N. 15.84; C, 76.87; H, 7.18; N, 15.74;	Α
214		118-119 青色板状 晶	C16H16N3 C, 75.85; H, 7.56; N, 16.59; C, 76.08; H, 7.17; N, 16.57;	Α

(主りのはさ)

<u></u>	2 の続き)			
215		238-239 無色結晶	C2:H20N4 C. 76.80; H. 6.14; N. 17.06; C. 77.07; H. 6.27; N. 17.08;	A
216		205-206 淡黄色結 晶	C17H18N4O C, 69.37; H, 6.16; N, 19.03; C, 69.41; H, 6.52; N, 19.06;	A
217		177-178 無色結晶	C20H19NS C. 72.92; H. 5.81; N. 21.26; C. 73.23; H. 6.04; N. 21.21;	A
218		163-164 灰色粉末	C15H16N2O2 C. 70.29: H. 6.29: N. 10.93: C. 70.19: H. 6.28: N. 10.95:	-
219	o Fr	172-173 無色針状 晶	C13H0F3N2O C. 58.65; H. 3.41; N. 10.52; C. 58.88; H. 3.23; N. 10.63;	-
220		201-202 無色針状 晶	C19H9F3N2 C. 62.40: H. 3.63; N. 11.20: C. 62.37; H. 3.74; N. 11.23;	

(表 2	? の続き)			
221		190-192 淡黄色結 晶	CteHzoN40 C, 70.11; H, 6.54; N, 18.17; C, 70.88; H, 6.44; N, 18.14;	A
222		淡橙色結	C2:H2:NS C. 73.44; H. 6.16; N. 20.39; C. 73.95; H. 6.24; N. 20.34;	A
223		259-263	C16H14F3N3 C, 62.95; H, 4.62; N, 13.76; C, 63.01; H, 5.16; N, 13.73;	A
224	x040	207-208 淡灰色結 晶	C::7H::EF3N3 C, 63.94; H, 5.05; N, 13.16; C, 64.61; H, 4.83; N, 13.08;	A
225	3040	232-233 淡褐色結 晶	C17H16F3N2O C, 60.89; H, 4.81; N, 12.53; C, 60.88; H, 4.92; N, 12.29;	A
226	****	252-260 褐色結晶	C16H1eN402S C, 58.16; H, 5.49; N, 16.96; C, 57.92; H, 5.46; N, 16.84;	A
227	X.0.50	225-228 淡黄色結 晶	C16H14F3N9O C, 59.81; H, 4.39; N, 13.08; C, 60.06; H, 4.58; N, 13.08;	Α

(表 2	2の続き)			
228		淡褐色結	C16H17N3O C. 71.89; H. 6.41; N. 15.72; C. 72.02; H. 6.37; N. 15.77;	A
229			C17H19N3O C, 72.57; H, 6.81; N, 14.94; C, 72.60; H, 6.76; N, 14.51;	A
230		210-216 淡褐色結 晶	C16H1eN402S C, 58.16; H, 5.49; N, 16.96; C, 58.06; H, 5.64; N, 16.82;	A
231	* O * O	274-281 淡黄色結 晶	C:61:14F3N3 C: 62:95: H, 4.62: N, 13.76: C: 63.19: H, 4.61: N, 13.66;	A
232	13°00	167-168 無色針状 晶	C13H6F3M2O-1/10C6H6 C, 59.61; H, 3.53; N, 10.22; C, 59.54; H, 3.27; N, 10.43;	1
233	*****	245-248 灰色結晶	C:17H20N4O2S-C2H5OH C, 55.44; H, 6.71; N, 14.35; C, 58.26; H, 6.42; N, 14.58;	A
234		216-217 無色結晶	C:6H:4F3N3 C. 62.95: H. 4.62; N. 13.76; C. 63.16; H. 4.38; N. 13.76;	A

_((表	2 の続き)			
235		273-278 淡褐色粉 末	C:64:85; H, 5.44; N, 18.91; C, 64.91; H, 5.22; N, 18.99;	A
236		213-214 淡青色結 晶	C15H16M8S C, 66.88; H, 5.61; N, 15.60; C, 66.81; H, 5.63; N, 15.54;	A
237		252-253 無色結晶	C16H17N5OS C, 64.19; H, 5.72; N, 14.04; C, 64.18; H, 5.76; N, 14.08;	Α
238		155-157 淡褐色粉 末	C16H21N3O2 C, 69.43; H, 6.80; N, 13.49; C, 69.29; H, 6.67; N, 13.46;	A
239	7040	295-298 淡褐色粉 末	C18H21N3O C, 73.19: H, 7.17: N, 14.23; C, 72.94; H, 6.92: N, 13.92;	A
240	1040	163-164 淡緑色結 晶	C19H23N3O C, 73.76; H, 7.49; N, 13.58; C, 73.80; H, 7.60; N, 13.58;	A
241		196-199 黄緑色結 晶	C13H13N3O C, 68.70: H, 5.77; N, 18.49; C, 68.29: H, 5.55: N, 18.33;	A

(表	2 の続き)			
242		158-161 濃緑色結 晶	C14H15N30-3/10H20 C, 68.16; H, 6.37; N, 17.03; C, 67.98; H, 5.97; N, 17.00;	A
243		175-176 淡褐色結 晶	C13H13N3 C, 73.91; H, 6.20; N, 19.89; C, 73.81; H, 6.21; N, 19.77;	A
244		238~245 無色粉末	C16H16FN30 C. 67.35; H. 5.65; N. 14.73; C. 67.42; H. 5.74; N. 14.53;	A
245		211-212 青色結晶	C17H18FN3O C, 68.21; H, 6.06; N, 14.04; C, 68.20; H, 6.21; N, 13.73;	A
246		222-224 淡褐色結 晶	C16H16FN3O C, 67.35; H, 5.65; N, 14.73; C, 67.54; H, 5.88; N, 14.66;	A
247	~040	203-206 淡褐色結 晶	C17#1sFN=0 C, 68.21; H, 6.06; N, 14.04; C, 68.38; H, 6.11; N, 13.96;	A
248	~040	207-209 淡褐色結 晶	C::8H2oFN::0 C, 68.99; H, 6.43; N, 13.41; C, 69.01; H, 6.39; N, 13.32;	A

(表:	2 の続き)			
249	~040	淡黄色結	C17H16FN2O C, 68.21; H, 6.06; N, 14.04; C, 68.34; H, 6.12; N, 13.93;	A
250	~~~		C18H20FN30 C, 68.99; H, 6.43; N, 13.41; C, 69.23; H, 6.41; N, 13.31;	Α
251		淡赤色粉	C15H16N2O C, 74.97; H, 6.71; N, 11.66; C, 75.07; H, 6.75; N, 11.55;	-
252	O TO	173-174 無色結晶	C18H21N3O C, 73.19; H, 7.17; N, 14.23; C, 73.08; H, 7.41; N, 14.18;	A
253			C17H19N3O C, 72.57; H, 6.81; N, 14.94; C, 72.58; H, 6.88; N, 14.95;	A
254	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N		CrisHrisN30 C, 71.13; H, 5.97; N, 16.59; C, 71.09; H, 6.06; N, 16.66;	A
255	O H OH	176-177 青色結晶	C16H17N3O C, 71.89; H, 6.41; N, 15.72; C, 71.75; H, 6.50; N, 15.76;	A

(表 2	の続き)			_
256	H N OH	171-172 紫色結晶	C16H17N9O C, 71.89; H, 6.41; N, 15.72; C, 71.93; H, 6.67; N, 15.71;	A
257		189-191 青緑色結 晶	C14H1sN3 C. 74.64: H. 6.71; N. 18.65; C. 75.09; H. 6.77; N. 18.64;	A
258		225-230 無色結晶	Ст6Н17NSO2 С. 67.83; Н. 6.05; N. 14.83; С. 68.00; Н. 6.29; N. 14.83;	A
259		216-217 無色結晶	C17H19N3O2 C, 68.67; H, 6.44; N, 14.13; C, 68.80; H, 6.66; N, 14.14;	A
260	~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~ ~	133-135 無色結晶	C16H17N302 C, 67.83; H, 6.05; N, 14.83; C, 67.87; H, 6.27; N, 14.81;	A
261		179-181 淡褐色結 晶	C17H19N3O2 C, 68.67; H, 6.44; N, 14.13; C, 68.43; H, 6.44; N, 13.86;	A
262	он М	200-201 淡桃色結 晶	C16H17M90 C, 71.89; H, 6.41; N, 15.72; C, 71.81; H, 6.40; N, 15.52;	A

(表	2	の続き)	

263	Cyty Non	202-204 淡青色結 晶	C17H19N3O C. 72.57; H. 6.81; N. 14.94; C. 72.37; H. 6.79; N. 14.57;	Α
264	C H H OH	150-151 無色結晶	C13H13N3O C, 68.70; H, 5.77; N, 18.49; C, 68.63; H, 5.81; N, 18.34;	A
265	N OH	143-144 無色結晶	C:4H:5N30 C, 69.69; H, 6.27; N, 17.41; C, 69.57; H, 6.26; N, 17.33;	A
266	THE STATE OF THE S	212-213 無色粉末	C13H5N3 C, 75.35; H, 4.38; N, 20.28; C, 75.34; H, 4.47; N, 20.08;	н

試験例

以下に本発明化合物の代表例についてその有用性を示す薬理試験 の結果を示す。

試験例1

膀胱内圧測定試験(ラット)

膀胱内圧測定試験とは膀胱内圧と膀胱容量との関係をみるもので、 畜尿から排尿に至るまでの膀胱の状態、不随意の膀胱収縮の有無、 排尿時の排尿筋収縮の状態などを知ることができる。

実験には 9-13 週齢の雌性 SD 系ラットを一群 3-5 例として用いた。ウレタン麻酔下で腹部を正中切開した後、膀胱頂部にポリエチレンカニューレを挿入、留置した。カニューレの他端にT字管を接続し、一方を生理食塩液注入路とし、他方より膀胱内圧の変化を記録した。加温生理食塩液を一定速度で膀胱内に持続注入すると、膀胱は受動的に伸展され、閾値圧に達すると急激な収縮を起こすとともに排尿が惹起された。この操作を繰り返し行い、生理食塩液注入開始から閾値圧までの食塩液量(膀胱容量)が少なくとも 2 回連続してほぼ一定値として得られるようになった後、被験物質を十二指腸内に投与した。被験物質投与直前および投与 0.5 時間後、1 時間後、2 時間後及び 3 時間後の膀胱容量を測定した。膀胱容量最大増加率(%)を下式により算出した。

膀胱容量最大增加率= [(A-B)/B] ×100

この式において、B は被験物質投与直前の膀胱容量を表し、A は 被験物質投与 0.5 時間後、1 時間後、2 時間後及び 3 時間後の膀 胱容量のうち最大の膀胱容量を表す。結果を表3に示す。尚、実験

結果は平均値で表す。

表3 膀胱内圧測定試験(ラット)

化合物番号	投与量 (mg/kg)	膀胱容量 最大增加率(%)
R 1	3	63.6
1	3	60.8
8	3 0	55.4
1 5	1 0	53.8
4 1	1 0	38.8
6 3	3	49.9
プロピベリン	100	42.0

(化合物番号は、表1及び表2に示されたものである。)

本発明化合物は、既存の薬物より遥かに少ない投与量で同等以上 の膀胱容量増大作用を示した。

以上の結果より、本発明に係る化合物は、優れた膀胱容量増大作 用を有することが明白である。

試験例2

急性毒性試験

6-7 週齢の雄性 ddY系マウスを一群 4-5例として用いた。前日 (16-18時間前)より絶食した後、ゾンデを用いて強制的に経口投与し、以後 2週間における死亡例数の有無を観察した。その結果、表

4 に示すように死亡例は観察されず、異常所見も認められなかった。 表4 マウス急性毒性試験

化合物番号	投与量 (mg/kg)	死亡例数/試験数
R 1	1 0 0 0	0 / 4
1	1000	0 / 4
8	1000	0 / 4
4 1	1000	0 / 5
6 3	1000	0 / 5

製剤例1

錠剤(内服錠)

処方1錠200mg 中

化合物番号R1の化合物	20	mg
コーンスターチ	88	mg
結晶セルロース	80	mg
カルボキシメチルセルロースカルシウム	10	mg
軽質無水ケイ酸	1	mg
ステアリン酸マグネシウム	1	mg

この混合末を打錠成形し内服錠とする。

製剤例2

錠剤(内服錠)

処方1錠200mg 中

化合物番号1の化合物 20 mg 88 mg コーンスターチ 結晶セルロース 80 mg カルボキシメチルセルロースカルシウム 10 mg 軽質無水ケイ酸 1 mg ステアリン酸マグネシウム 1 mg

この混合末を打錠成形し内服錠とする。

製剤例3

錠剤 (内服錠)

処方1錠200mg 中

20 mg 化合物番号63の化合物 88 mg コーンスターチ 結晶セルロース 80 mg カルポキシメチルセルロースカルシウム 10 mg 軽質無水ケイ酸 1 mg ステアリン酸マグネシウム 1 mg この混合末を打錠成形し内服錠とする。

産業上の利用可能性

以上のように、本発明に係る化合物は、優れた膀胱容量増大作用 を示し、かつ毒性は低いので頻尿又は尿失禁の治療に有用である。

請求の範囲

1. 次の式〔1〕で表されるピロール誘導体若しくはその薬学的 に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物を有効成分とする 医薬組成物。

式中、R1は水素又はアルコキシカルポニルアミノを表す。

Rºは、(1)アルキル、(2)置換されていてもよいアリール、(3)置換されていてもよい芳香族複素環基、

を表す。

R*、R*は同一又は異なって、(1)水素又は(2)アルキル (かかる アルキルは(1)ヒドロキシ、(2)アルコキシで置換されていてもよい アリール又は(3)芳香族複素環基で置換されていてもよい。) を表す。

 Z^1 、 Z^2 は同一又は異なって $-CH_2$ -又は>C=Oを表す。但し、 Z^1 、 Z^2 共に>C=Oの場合を除く。

Yは-CH₂-、-O-、-S-又は>NR®を表す。

R・は水素、アルキル、アシル、アリール又は芳香族複素環基を表す。

mは1~3の整数を表し、nは0~2の整数を表し、pは0又は

1を表す。

R*が置換されていてもよいアリール又は置換されていてもよい芳香族複素環基を表す場合、かかるアリール又は芳香族複素環基の置換基としては、(1)ハロゲン、(2)ハロゲンで置換されていてもよいアルキル、(3)シアノ、(4)ニトロ、(5)アルコキシカルボニル、(6)ヒドロキシ、(7)アルコキシ(かかるアルコキシはハロゲン、アルコキシで置換されていてもよいアリール又はアルコキシで置換されていてもよい。)、(8)-NHSO₂R**及び(9)-NR**R**からなる群から1個、又は異なるものが2個~3個選ばれる。又は2個の隣接した置換基が一緒になって、-O-(CH₂) t-O-を表してもよい。

R №は、(1)アルキル又は(2)アルキルで置換されていてもよいア リールを表す。

tは1又は2を表す。

R**、R**は同一又は異なって、(1)水素、(2)アルキル又は
(3)アシルを表す。又はR**、R**は隣接するNと一緒になって5員環~7員環の環状アミノを表す。

R®はシアノ又はカルバモイルを表す。

R4は水素又はアルキルを表す。

Eはアルキレンを表し、qは0又は1を表す。

Aは、(1)メチル、(2)置換されていてもよいアリール又は(3)置換されていてもよい芳香族複素環基を表す。

Aが置換されていてもよいアリール又は置換されていてもよい芳 香族複素環基を表す場合、かかるアリール又は芳香族複素環基の置 換基としては、(1)ハロゲン、(2)ハロゲンで置換されていてもよい アルキル、(3)シアノ、(4)ニトロ、(5)アルコキシカルボニル、

(6)ヒドロキシ、(7)アルコキシ (かかるアルコキシはハロゲン、アルコキシで置換されていてもよいアリール又はアルコキシで置換されていてもよい。)、(8)-NHSO₂R°²及び(9)-NR°³R°⁴からなる群から1個、又は異なるものが2個~3個選ばれる。又は2個の隣接した置換基が一緒になって、-O-(CH₂)u-O-を表してもよい。

R**は、(1)アルキル又は(2)アルキルで置換されていてもよいアリールを表す。

uは1又は2を表す。

R **、R **は同一又は異なって、(1)水素、(2)アルキル又は
(3)アシルを表す。又はR **、R **は隣接するNと一緒になって5員環~7員環の環状アミノを表す。

A-(E) q、R*及びピロール環の二重結合は一緒になって、

Xは-O-、-S-又は>NR°°を表す。R°°はアルキルを表す。R°°、R°°、R°°、R°°としては同一又は異なって、(1)水素、(2)ハロゲン、(3)ハロゲンで置換されていてもよいアルキル、(4)シアノ、(5)ニトロ、(6)アルコキシカルボニル、(7)ヒドロキシ、(8)アルコ

キシ(かかるアルコキシはハロゲン又はアルコキシで置換されていてもよい。)、 $(9)-{
m NHSO_2R^{o_2}}$ (R^{o_2} は前記と同じ。)及び $(10)-{
m NR^{o_3}R^{o_4}}$ (R^{o_3} 、 R^{o_4} は前記と同じ。)からなる群から選ばれる。また、 R^{o_5} 、 R^{o_6} 、 R^{o_7} のいずれか2個の隣接した置換基が一緒になって、-O-(CH_2)u-O-(uは前記と同じ。)を表してもよい。

2. R²が

である請求項1記載のピロール誘導体若しくはその薬学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物を有効成分とする医薬組成物。

- 3. 請求項1又は請求項2記載のピロール誘導体若しくはその薬 学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物を有効成分と する頻尿又は尿失禁治療用医薬組成物。
- 4. Riが水素、R²がNH₂、R゚がシアノ、R゚が水素又はアルキル、qが0、Aが(1)置換されていてもよいアリール又は(2)置換されていてもよい芳香族複素環基である請求項1記載のピロール誘導体若しくはその薬学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物を有効成分とする類尿又は尿失禁治療用医薬組成物。
- 5. R'が水素、R'がNH₂、R'がシアノ、R'がメチル、qが0、 Aがフェニル、2-フルオロフェニル、2,5-ジフルオロフェニル又は3-ピリジルである請求項1又は請求項2記載のピロール誘導体若しくはその薬学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶

媒和物を有効成分とする頻尿又は尿失禁治療用医薬組成物。

- 6. R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴が水素、qが0、 Aがフェニル又は4-フルオロフェニルである請求項1記載のピロール誘導体若しくはその薬学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物を有効成分とする類尿又は尿失禁治療用医薬組成物。
- 7. 請求項1記載のピロール誘導体若しくはその薬学に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物。

但し、

- (1) R·が水素、R·がNH。、R·がシアノ、R·がメチル、qが0、 Aがメチル、フェニル又は4-ヒドロキシフェニルである場合、
- (2) R¹が水素、R²がNH_a、R³がシアノ、R⁴がメチル、
- $-(E) q-m-CH_2-、Aがメチル、フェニル、4-ヒドロキシフェニル、4-クロロフェニル又は3-インドリルである場合、$
- (3) R *が水素、 R *がモルホリノ、 R *がシアノ、 R *が水素、 q が 0 、 A がメチル又はフェニルである場合、
- (4) R*が水素、R*が1-ピロリジニル、R*がシアノ、R*が水素、 qが0、Aがフェニル、4-プロモフェニル、4-ニトロフェニル 又は2,4-ジメチルフェニルである場合、
- (5) R *が水素、R *が1-ピベリジニル、R *がシアノ、R *が水素、q が0、A がフェニル又は4-プロモフェニルである場合、
- (6) R *が水素、R *がジエチルアミノ、R *がシアノ、R *が水素、 q が 0、 A がメチル、フェニル、 4 − ブロモフェニル又は 3 −ニトロ フェニルである場合、
- (7) R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴がメチル、

- (E) q が C H₂ C H₂ 、A がメチルである場合、
- (8) R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴がn-プロピル、
- (E) q-が-CH₂-、Aがメチルである場合、
- (9) R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴がメチル、
- (E) q-が-CH (CH,) CH,-、Aがメチルである場合、
- (10) R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴がエチル、qが0、 Aがメチルである場合、
- (11) R *が水素、R *がメチルアミノ、R *がシアノ、R *がメチル、qが0、Aがメチルである場合、
- (12) R¹が水素、R²が2-オキソピロリジン-1-イル、R³がシアノ、R⁴がメチル、qが0、Aがメチルである場合、
- (13) R *が水素、R *が1 ーピペリジニル、R *がシアノ、R *がメチル、g が0、A がフェニルである場合、
- (14) R *が水素、R *がn-ブチルアミノ、R *がシアノ、R *が水素、 αが0、Aがフェニルである場合、
- (15) R *が水素、R *がメチル、R *がシアノ、R *がメチル、qが0、 Aがメチル又はフェニルである場合、
- (16) R¹が水素、R²がメチル、R³がカルバモイル、R⁴がメチル、 qが0、Aがメチルである場合、
- (17) R¹が水素、R²がメチル、R³がカルバモイル、R⁴が水素、Qが0、Aがメチル又はフェニルである場合、
- (18) R¹が水素、R²がメチル、R³がシアノ、R⁴が水素、qが0、 Aがメチル、又はフェニルである場合、
- (19) R 1が水素、 R 2がメチル、 R 3がシアノ、 R 4が水素、

- (E) q-が-CH (CH_s) CH₂-、Aがメチルである場合、
- (20) R ¹が水素、 R ²がフェニル、 R ³がシアノ、 R ⁴が水素、 q が 0 、 A がメチル又はフェニルである場合、
- (21) R ¹が水素、R ²がイソブチル、R ³がシアノ、R ⁴が水素、q が0、A がメチルである場合、
- (22) R *が水素、R *が4-メトキシカルボニルフェニル、R *がシアノ、R *が水素、qが0、Aがメチルである場合、
- (23) R¹が水素、R²が4-メトキシカルボニルフェニル、R³がシアノ、R⁴が水素、- (E) q-が-CH₂-、Aがメチルである場合、
 (24) R¹が水素、R²が2-チエニル、R³がシアノ、R⁴が水素、q
- (25) R:が水素、R ºが4-ニトロフェニル、R ºがシアノ、R ºが水

がO、Aが2ーチエニル又は2ーフラニルである場合、

素、aがO、Aがフェニルである場合、

- (26) R^1 が水素、 R^2 が1-4ソキノリニル、 R^3 がシアノ又はカルバモイル、 R^4 が水素、qが0、Aがフェニルである場合、
- (27) R *が水素、R *が2-フラニル、R *がシアノ、R *が水素、 q が0、A が2-チエニル又は2-フラニルである場合、
- (28) R1が水素、R2がメチル、R3がシアノ、R4がメチル、
- (E) q-が-CH₂-、Aがメチルである場合、....

を除く。

8. R 2が

である請求項 7 記載のピロール誘導体若しくはその薬学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物を有効成分とする医薬組成物。

- 9. R*が水素、R*がNH。、R*がシアノ、R*が水素又はアルキル、qが0、Aが(1)置換されていてもよいアリール又は(2)置換されていてもよい芳香族複素環基である請求項7記載のピロール誘導体若しくはその薬学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物。
- 10. R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴がメチル、qが 0、Aが2-フルオロフェニル、2,5-ジフルオロフェニル又は 3-ビリジルである請求項7記載のピロール誘導体若しくはその薬 学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物。
- 11. R¹が水素、R²がNH₂、R³がシアノ、R⁴が水素、qが0、 Aがフェニル又は4-フルオロフェニルである請求項7記載のピロール誘導体若しくはその薬学的に許容される塩又はそれらのいずれかの溶媒和物。

International application No.

PCT/JP96/01526

CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int. C16 C07D207/335, 207/34, 401/04, 401/14, 403/04, 405/04, 405/14, 409/04, 413/04, 417/04, 491/52, A61K31/40, 31/44, 31/445, 31/495, 31/535, 31/54, 31/55 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int. C16 C07D207/335, 207/34, 401/04, 401/14, 403/04, 405/04, 405/14, 409/04, 413/04, 417/04, 491/52, A61k31/40, 31/44, 31/445, 31/495, 31/535, 31/54, 31/545, 31/545, 31/545, 31/545, 31/545, 31/545, 31/545, 31/54, 31/545, 31/555

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) CAS ONLINE

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	WO, 93/19067, A1 (Fujisawa Pharmaceutical Co., Ltd.), September 30, 1993 (30. 09. 93), Full descriptions & JP, 7-508260, A	1 2 - 11
X A	JP, 4-288075, A (Fujisawa Pharmaceutical Co., Ltd.), Cottober 13, 1992 (13. 10. 92), Full descriptions & EP, 480204, A & RO., 9103750, A & AU, 9183454, A & CA, 2052125, A & FI, 9104163, A & HU, 59404, A & ZA, 9107228, A & CN, 1059723, A & FT, 99038, A & US, 5210992, A & US, 5215994, A	1 2 - 11
X A	JF, 2-292327, A (Miles Inc.), December 3, 1990 (03. 12. 90), Full descriptions & EP, 389904, A & AU, 9052357, A & CA, 2010170, A & US, 5021586, A & US, 5068355, A	1, 7 2-6, 8-11

X	Further of	locuments	are list	ed in t	he cont	inuation	of Box	C.
---	------------	-----------	----------	---------	---------	----------	--------	----

- Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

X	considered novel or cannot be considered to involve an invent
	step when the document is taken alone

document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such docum being obvious to a person skilled in the art

later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"&" document member of the same patent family Date of mailing of the international search report

See patent family annex.

Date of the actual completion of the international search September 24, 1996 (24, 09, 96)

October 8, 1996 (08. 10. 96) Authorized officer Name and mailing address of the ISA/

Japanese Patent Office Facsimile No.

Telephone No.

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1992)

International application No.

PCT/JP96/01526

_	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Category*		
X A	JP, 2-167203, A (American Cyanamid Co.), June 27, 1990 (27. 06. 90), Full descriptions & EP, 358047, A & BR, 8904519, A & PH, 26215, A	1 2 - 11
X A	JP, 1-252628, A (Miles Inc.), October 9, 1989 (09. 10. 89), Full descriptions & EP, 314009, A & AU, 8824330, A & US, 4886625, A & AU, 9066507, A & US, 5210217, A	1, 7 2-6, 8-11
X	JP, 1-104042, A (American Cyanamid Co.), April 21, 1999 (21. 04. 89), Full descriptions & BR, 8803788, A & AU, 8820117, A & DK, 8804224, A & FI, 8803554, A & ZA, 8805541, A & US, 4857651, A & EP, 347488, A & CN, 1039807, A & US, 5010098, A & DD, 295834, A & AU, 9171052, A & CN, 1039807, A & LL, 87222, A & FI, 9303493, A & IL, 87222, A & FI, 9303493, A & IL, 8722, A & FH, 26180, A & PH, 26421, A & CZ, 8803360, A	1 2 - 11
X A	JP, 1-135701, A (American Cyanamid Co.), May 29, 1989 (29. 05. 89), Full descriptions & EF, 312723, A & AU, 8824187, A & DK, 8805883, A & ZA, 8807902, A & US, 4929634, A	1 2 - 11
X A	DD, 143426, A (Ger. Dem. Rep.), August 20, 1980 (20. 08. 80), Full descriptions (Family: none)	2 - 11
P,X P,A	J. Heterocycl. Chem., 33(1), (1996), p. 161-8, Girolamo Cirrincione et al., "Reactivity of aminopyrroles: Protonation(a)	1, 2 3 - 11
X A	J. Chem. Res., Synop., (8), (1992), p. 266-7, Sze-Ming Lee et al., "The synthesis and chemistry of azolenines. Part 22. Alternative pathways in the reaction between 1-chloroalkylidenemalononitriles and 2-methyl-3-phenyl-2H-azirine"	2 - 11
X A	Egypt. J. Pharm. Sci., 32(1-2), (1991), p. 303-14, N. G. Hares et al., "Synthesis and antibacterial activity of some 4-oxopyrrolo (1,2-a)pyrimidine 3-caarboxylic acid derivatives"	1, 2 3 - 11
X A	J. Indian. Chem. Soc., 68(7), (1991), p. 396-7, Chaitanya G. Dave et al., "Study of reaction between 2-amino-3-cyanopyrroles and isothiocyanates. Synthesis of 4-aminopyrrolo (2,3-d)-pyrimidine-2(3H)-thiones"	1, 2 3 - 11

International application No.
PCT/JP96/01526

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
X A	Indian J. Chem., Sect. B. 27B(8), (1988), p. 778-80, Chaitanya G. Dave et al., "Synthesis & biological activity of pyrrolo(2,3-d) pyrimidines"	1 2 - 11		
X A	Farmaco, Ed. Sci., 43(1), (1988), p. 103-12, M. T. Cocco et al., "Synthesis and biological activity of some pyrrole derivatives"	1, 2 3 - 11		
X A	J. Heterocycl. Chem., 23(2), (1986), p. 397-400, Werner Zimmermann et al., "Synthesis of substituted pyrrolo(1,2-a)(1,3)diazepine. A correction"	1, 7 2-6, 8-11		
X A	Arch. Pharm. (Weinheim, Ger.), 318(10), (1985), p. 953-4, Gerd Folkers et al., "Ein Weg zu N-1-heterocyclisch substituierten 5-Nitrobenzimidazolen"	1, 7 2-6, 8-11		
X A	Liebigs Ann. Chem., (12), (1983), p. 2066-72, Nabih S. Giegis et al., "Synthesis of 3-aryl- 3,7-dihydro-4H-pyrrolo(2,3-d)pyrimidin-4- imines"	2 - 11		
X A	Heterocycles, 20(5), (1983), p. 829-37, Gaetano Dattolo et al., "Reactivity of 3- diazopyrroles. Part 2"	2 - 11		
X A	J. Pharm. Sci., 70(2), (1981), p. 135-40, J. Walter Sowell et al., "Synthesis of alkylaminoalkylamides of substituted 2- aminopyrroles as potential local anesthetic and antiarrhythmic agents I:a-amines"	1, 2 3 - 11		
X A	J. Labelled Compd. Radiopharm., 16(6), (1979), p. 803-7, I. L. Honigberg et al., "Synthesis of 3-cyano-4-methyl-5(14C)-methyl-2-(5-14C) pyrrolyloxamic acid"	1, 2 3 - 11		
X A	J. Pharm. Sci., 69(4), (1980), p. 473-5, Debra L. Powers et al., "Anticonvulsant Properties of selected pyrrolo(2,3-d)pyrimidine-2,4-diones and intermediates"	1, 2 3 - 11		
X A	J. Heterocycl. Chem., 16(5), (1979), p. 929-33, Sandra Rae Etson et al., "Synthesis of Substituted Pyrrolo(2,3-d)pyrimidine-2,4-diones"	1, 2 3 - 11		
X A	Heterocycles, 10, (1978), p. 261-4, Tetsuo Kato et al., "Reaction of β -amino-crotonamides with α -haloketones and α -hydroxyketones"	2 - 11		
X A	Synthesis, (3), (1979), p. 217-8, Ronald J. Mattson et al., "Selective N-1-methylation of	1, 7 2-6, 8-11		

International application No.
PCT/JP96/01526

2-aminopyrroles with sodium hydride and dimethyl sulfate" X	Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Ronald W. Johnson et al., "Synthesis of substituted 2-aminopyrrole analogs of lidocaine I" X J. Org. Chem., 43(22), (1978), p. 4273-6, Isabel A. Benages et al., "2- Chloroacrylonitrile as a cyclodipolarophile in 1,3-cycloadditions. 3-cyanopyrroles" X J. Heterocycl. Chem., 14(3), (1977), p. 383-5, Ronald W. Johnson et al., "Synthesis of substituted 2-amino-3-cyano-4-methylpyrroles" X Khim. Geterotsikl, Soedin., (12), (1976), p. 1677-81, Shvedov V.I. et al., "Synthesis of pyrrolo(1,2-a)pyrimidine derivatives" X J. Prakt. Chem., 318(4), (1976), p. 663-70, A Von K. Gewald et al., "Reaction of .alphacyanogammahalocrotononitriles with amines" X Khim. Geterotsikl. Soedin., (9), (1975), p. 1217-24, Shvedov V. I. et al., "Synthesis of substituted 2-amino-3-cyanopyrroles" X Synthesis, (1), (1974), p. 55-6, Roy A. Crochet, Jr. et al., "N-monoalkylation of primary aromatic amines with trialkyl orthocarboxylates and sodium borohydrate" X Chem. Ber., 105(4), (1972), p. 1258-78, Rolf Hisgen et al., "1,3-Dipolar cyclo-additions. 62. Benzonitrile 4-nitrobenzylide and its reactions with carbon-carbon double and triple bonds" X J. Chem. Soc. B, (1), (1970), p. 79-81, L. F. Isloom et al., "Pyrrole Studies. Part XIV. Spectroscopic characteristics of cyanopyrroles" X J. Org. Chem., 31(12), (1966), p. 4110-18, Eleftheria K. Evanguelidou et al., "Acid—catalyzed condensation of a Resisert compound		2-aminopyrroles with sodium hydride and dimethyl sulfate"	
A Isabel A. Benages et al., "2- Chloroaczylonitrile as a cyclodipolarophile in 1,3-cycloadditions. 3-cyanopyrroles" X J. Heterocycl. Chem., 14(3), (1977), p. 383-5, Ronald W. Johnson et al., "Synthesis of substituted 2-amino-3-cyano-4-methylpyrroles" X Khim. Geterotsikl, Soedin., (12), (1976), p. 1677-81, Shvedov V.I. et al., "Synthesis of pyrrolo(1,2-a)pyrimidine derivatives" X J. Prakt. Chem., 318(4), (1976), p. 663-70, 2 - 11 A Von K. Gewald et al., "Reaction of .alpha. 2 - 11 -cyanogammahalocrotononitriles with amines" X Khim. Geterotsikl. Soedin., (9), (1975), 2 - 11 X Synthesis, (1), (1974), p. 55-6, Roy A. Crochet, Jr. et al., "N-monoalkylation of primary aromatic amines with trialkyl orthocarboxylates and sodium borohydrate" X Chem. Ber., 105(4), (1972), p. 1258-78, Rolf Huisgen et al., "1,3-Dipolar cyclo-additions. 62. Benzonitrile 4-nitrobenzylide and its reactions with carbon-carbon double and triple bonds" X J. Chem. Soc. B, (1), (1970), p. 79-81, L. F. Elsom et al., "Pyrrole Studies. Part XIV. Spectroscopic characteristics of cyanopyrroles" X J. Org. Chem., 31(12), (1966), p. 4110-18, Eleftheria K. Evanguelidou et al., "Acid—catlyzed condensation of a Resisert compound		Ronald W. Johnson et al., "Synthesis of substituted 2-aminopyrrole analogs of lidocaine	1, 2 3 - 11
Ronald W. Johnson et al., "Synthesis of substituted 2-amino-3-cyano-4-methylpyrroles" X Khim. Geterotsikl, Soedin., (12), (1976), p. 1677-81, Shvedov V.I. et al., "Synthesis of pyrrolo(1,2-a)pyrimidine derivatives" X J. Prakt. Chem., 318(4), (1976), p. 663-70, Von K. Gewald et al., "Reaction of .alpha.cyanogammahalocrotononitriles with amines" X Khim. Geterotsikl. Soedin., (9), (1975), p. 1217-24, Shvedov V. I. et al., "Synthesis of substituted 2-amino-3-cyanopyrroles" X Synthesis, (1), (1974), p. 55-6, Roy A. Crochet, Jr. et al., "N-monoalkylation of primary aromatic amines with trialkyl orthocarboxylates and sodium borohydrate" X Chem. Ber., 105(4), (1972), p. 1258-78, Rolf Huisgen et al., "1,3-Dipolar cyclo-additions. 62. Benzonitrile 4-nitrobenzylide and its reactions with carbon-carbon double and triple bonds" X J. Chem. Soc. B, (1), (1970), p. 79-81, L. F. 1 Elsom et al., "Pyrrole Studies. Part XIV. Spectroscopic characteristics of cyanopyrroles" X J. Org. Chem., 31(12), (1966), p. 4110-18, Eleftheria K. Evanguelidou et al., "Acidacatlyzed condensation of a Resisert compound		Isabel A. Benages et al., "2- Chloroacrylonitrile as a cyclodipolarophile in	2 - 11
p. 1677-81, Shvedov V.I. et al., "Synthesis of pyrrolo(1,2-a)pyrimidine derivatives" X J. Frakt. Chem., 318(4), (1976), p. 663-70, A Von K. Gewald et al., "Reaction of .alphacyanogammahalocrotononitriles with amines" X Khim. Geterotsikl. Soedin., (9), (1975), A p. 1217-24, Shvedov V. I. et al., "Synthesis of substituted 2-amino-3-cyanopyrroles" X Synthesis, (1), (1974), p. 55-6, Roy A. Crochet, Jr. et al., "N-monoalkylation of primary aromatic amines with trialkyl orthocarboxylates and sodium borohydrate" X Chem. Ber., 105(4), (1972), p. 1258-78, Rolf Huisgen et al., "1,3-Dipolar cyclo-additions. 62. Benzonitrile 4-nitrobenzylide and its reactions with carbon-carbon double and triple bonds" X J. Chem. Soc. B, (1), (1970), p. 79-81, L. F. Elsom et al., "Pyrrole Studies. Part XIV. Spectroscopic characteristics of cyanopyrroles" X J. Org. Chem., 31(12), (1966), p. 4110-18, Eleftheria K. Evanguelidou et al., "Acid— 2-11 catalyzed condensation of a Resisert compound		Ronald W. Johnson et al., "Synthesis of	1, 2 3 - 11
A Von K. Gewald et al., "Reaction of .alphacyanogamma-halocrotononitriles with amines" X Khim. Geterotsikl. Soedin., (9), (1975), p. 1217-24, Shvedov V. I. et al., "Synthesis of substituted 2-amino-3-cyanopyrroles" X Synthesis, (1), (1974), p. 55-6, Roy A. Crochet, Jr. et al., "N-monoalkylation of primary aromatic amines with trialkyl orthocarboxylates and sodium borohydrate" X Chem. Ber., 105(4), (1972), p. 1258-78, Rolf alusgen et al., "1,3-Dipolar cyclo-additions. 62. Benzonitrile 4-nitrobenzylide and its reactions with carbon-carbon double and triple bonds" X J. Chem. Soc. B, (1), (1970), p. 79-81, L. F. Elsom et al., "Pyrrole Studies. Part XIV. Spectroscopic characteristics of cyanopyrroles" X J. Org. Chem., 31(12), (1966), p. 4110-18, alughan et allyzed condensation of a Resisert compound		p. 1677-81, Shvedov V.I. et al., "Synthesis of	2 - 11
p. 1217-24, Shvedov V. I. et al., "Synthesis of substituted 2-amino-3-cyanopyrroles" X Synthesis, (1), (1974), p. 55-6, Roy A. Crochet, Jr. et al., "N-monoalkylation of primary aromatic amines with trialkyl orthocarboxylates and sodium borohydrate" X Chem. Ber., 105(4), (1972), p. 1258-78, Rolf Huisgen et al., "1,3-Dipolar cyclo-additions. 62. Benzonitrile 4-nitrobenzylide and its reactions with carbon-carbon double and triple bonds" X J. Chem. Soc. B, (1), (1970), p. 79-81, L. F. A Elsom et al., "Pyrrole Studies. Part XIV. Spectroscopic characteristics of cyanopyrroles" X J. Org. Chem., 31(12), (1966), p. 4110-18, A Eleftheria K. Evanguelidou et al., "Acidacatalyzed condensation of a Resisert compound		Von K. Gewald et al., "Reaction of .alpha.	
A Jr. et al., "N-monoalkylation of primary aromatic amines with trialkyl orthocarboxylates and sodium borohydrate" X Chem. Ber., 105(4), (1972), p. 1258-78, Rolf Huisgen et al., "1,3-Dipolar cyclo-additions. 62. Benzonitrile 4-nitrobenzylide and its reactions with carbon-carbon double and triple bonds" X J. Chem. Soc. B, (1), (1970), p. 79-81, L. F. A Elsom et al., "Pyrrole Studies. Part XIV. 2 - 11 Spectroscopic characteristics of cyanopyrroles" X J. Org. Chem., 31(12), (1966), p. 4110-18, 1 Eleftheria K. Evanguelidou et al., "Acid 2 - 11 catalyzed condensation of a Resisert compound		p. 1217-24, Shvedov V. I. et al., "Synthesis of	
A Huisgen et al., "1,3-Dipolar cyclo-additions. 62. Benzonitrile 4-nitrobenzylide and its reactions with carbon-carbon double and triple bonds" X J. Chem. Soc. B, (1), (1970), p. 79-81, L. F. A Elsom et al., "Pyrrole Studies. Part XIV. Spectroscopic characteristics of cyanopyrroles" X J. Org. Chem., 31(12), (1966), p. 4110-18, A Eleftheria K. Evanguelidou et al., "Acid- catalyzed condensation of a Resisert compound		Jr. et al., "N-monoalkylation of primary aromatic amines with trialkyl orthocarboxylates	
A Elsom et al., "Pyrrole Studies. Part XIV. Spectroscopic characteristics of cyanopyrroles" X J. Org. Chem., 31(12), (1966), p. 4110-18, Eleftheria K. Evanguelidou et al., "Acid- catalyzed condensation of a Resisert compound		Huisgen et al., "1,3-Dipolar cyclo-additions. 62. Benzonitrile 4-nitrobenzylide and its reactions with carbon-carbon double and triple	1 2 - 11
A Eleftheria K. Evanguelidou et al., "Acid- 2 - 11 catalyzed condensation of a Resisert compound		Elsom et al., "Pyrrole Studies. Part XIV.	
		Eleftheria K. Evanguelidou et al., "Acid- catalyzed condensation of a Resisert compound	1 2 - 11

	国際調査報告	国際出願番号	PCT/JP9	6 / 0 1 5 2 6
Int. C1 C07	周する分野の分類(国際特許分類(IPC)) D207/335,207/34,401/04,401/14,403/04,405/04,40 K31/40,31/44,31/445,31/495,31/535,31/54,31/55	5/14,409/04,413/0	4, 417/04. 491/52.	
B. 調査を	行った分野			
	最小限資料(国際特許分類(IPC))			
	D207/335, 207/34, 401/04, 401/14, 408/04, 405/04, 40 K31/40, 31/44, 31/445, 31/495, 31/535, 31/54, 31/55	5/14, 409/04, 413/0	4, 417/04, 491/52,	
最小限資料以	外の資料で調査を行った分野に含まれるもの			
国際調査で使 CAS ON	用した電子データベース(データベースの名称、翼 LINE	査に使用した用語)	1	
	ると認められる文献			
引用文献の カテゴリー*		は、その関連する	前所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X A	WO, 93/19067, A1(蘇沢薬品工業株 30.09.93),全文&JP, 7-5082	式会社), 30. 60, A	9月. 1993 (2 - 1 1
x	JP, 4-288075, A (藤沢楽品工業株式	会社), 13, 1	0月, 1992 (1
A	13.10.92),全文&EP,480204			2 - 1 1
	AU, 9183454, A&CA, 205212			
	&HU, 59404, A&ZA, 9107228 PT, 99038, A&US, 5210092,			
x	JP, 2-292827, A (マイルス・インコ	ーポレーテツ だ)		1. 7
Ā	3. 12月. 1990 (03. 12. 90),全			2-6.8-11
	AU, 9052357, A&CA, 201017	0, A&US, 5	021586, A	
	&US, 5068355, A			
区 で概の続	きにも文献が列挙されている。	□ パテントファ	ミリーに関する別	紙を参照。
	パ のカテゴリー	の日の後に公		
]連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 「	T」国際出願日又(
して 「F」先行や	「献ではあるが、国際出願日以後に公表されたも		するものではなく、 めに引用するもの	発明の原理又は理
(E J 761) X		X」特に関連のあ		当該文献のみで発明
	主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行		進歩性がないと考え	
		Y」特に関連のあ	る文献であって、	当該文献と他の12
· +++ /	(知由太付か)	トの文献との	半巻を11トーナ!	9朋秀をそ知みおけ

国際調査程序の発送日 **08.10.96** 国際調査報告の発送日 **08.10.96** 国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) ニニュー 4 C 9 1

「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献

日本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

特許庁審査官 (権限のある職員) 富永 保 (日本) 4 C 9159

よって進歩性がないと考えられるもの

電話番号 03-3581-1101 内線 3454

国際調査報告

C (続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の		関連する
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
X	JP, 2-167203, A (アメリカン・サイアナミド・カンパニー),	1 2 - 1 1
A	27. 6月. 1990 (27. 06. 90), 全文&EP, 358047, A&BR, 8904519, A&PH, 26215, A	2 - 1 1
x	 JP, 1−252628.A(マイルス・インコーポレーテツド),	1, 7
A	9. 10月. 1989 (09. 10. 89), 全文&EP, 314009, A&	2-6, 8-11
21	AU, 8824330, A&US, 4886625, A&AU, 9066507, A	
	&US, 5210217, A	
x	JP, 1-104042, A (アメリカン・サイアナミド・カンパニー),	1
A	21. 4月. 1989 (21. 04. 89), 全文&BR, 8803788, A&	2 - 1 1
	AU, 8820117, A&DK, 8804224, A&FI, 8803554, A	
	&ZA, 8805541, A&US, 4857651, A&EP, 347488, A &CN, 1039807, A&US, 5010098, Aⅅ, 295834, A	
	&AU. 9171052. A&CN. 1039807, A&, IL, 87222, A	
	&FI, 9303493, A&IL, 99177, A&PH, 26180, A&	
	PH, 26421, A&CZ, 8805360, A	
х	JP, 1-185701, A (アメリカン・サイアナミド・カンパニー),	1
A	29. 5月. 1989 (29. 05. 89), 全文&EP, 312723, A&	2 - 1 1
	AU, 8824187, A&DK, 8805883, A&ZA, 8807902, A &US, 4929634, A	
X	DD, 143426, A (Ger. Dem. Rep.), 20. 8月. 1980	2-11
A	(20.08.80),全文(ファミリーなし)	2-11
	J. Heterocycl. Chem., 33(1), (1996), p. 161-8, Girolamo Cirrincione et al.,	1, 2
P, X P, A	"Reactivity of aminopyrroles:Protonation[a]	3-11
.,	Redectivity of marrows are a second	
x	J. Chem. Res., Synop., (8), (1992), p. 266-7, Sze-Ming Lee et al., "The synthesis and	1
Ä	chemistry of azolenines. Part 22. Alternative pathways in the reaction	2 - 1 1
	between 1-chloroalkylidenemalononitriles and 2-methyl-3-phenyl-2H-azirine	ļ
X	Egypt. J. Pharm. Sci., 32(1-2), (1991), p. 303-14, N. G. Hares et al., "Synthesis and	1, 2
A	antibacterial activity of some 4-oxopyrrolo [1,2-a]pyrimidine 3-caarboxylic	3 - 1 1
	acid derivatives	
X	J. Indian. Chem. Soc., 68(7), (1991), p. 396-7, Chaitanya G. Dave et al., "Study of	1, 2
Ā	reaction between 2-amino-3-cyanopyrroles and isothiocyanates. Synthesis of 4-	3 - 1 1
	aminopyrro1o[2, 3-d]-pyrimidine-2(3H)-thiones*	ļ
х	Indian J. Chem., Sect. B, 27B(8), (1988), p. 778-80, Chaitanya G. Dave et al.,	1
A	"Synthesis & biological activity of pyrro1o[2, 3-d]pyrimidines"	2-11
x	Farmaco, Ed. Sci., 43(1), (1988), p. 103-12, M. T. Cocco et al., "Synthesis and	1, 2
A	biological activity of some pyrrole derivatives	3 - 1 1
x	J. Heterocycl. Chem., 23(2), (1986), p. 397-400, Werner Zimmermann et al.,	1, 7
A	"Synthesis of substituted pyrrolo[1,2-a][1,3]diazepine. A correction"	2-6, 8-1
x	Arch. Pharm. (Weinheim, Ger.), 318(10), (1985), p. 953-4, Gerd Folkers et al., "Ein	1, 7
Ā	Weg zu N-1-heterocyclisch substituierten 5-Nitrobenzimidazolen"	2-6, 8-1

国際調査報告

C(続き).	関連すると認められる文献	関連する
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
77-19-4 X	Liebigs Ann. Chem., (12), (1983), p. 2066-72, Nabih S. Giegis et al., "Synthesis of	1
Ã	3-aryl-3, 7-dihydro-4H-pyrrolo[2, 3-d]pyrimidin-4-imines	2 - 1 1
x	Heterocycles, 20(5), (1983), p. 829-37, Gaetano Dattolo et al., "Reactivity of 3-	1
Ā	diazopyrroles. Part 2*	2 - 1 1
x	J. Pharm. Sci., 70(2), (1981), p. 135-40, J. Walter Sowell et al., "Synthesis of	1, 2
A	alkylaminoalkylamides of substituted 2-mminopyrroles as potential local anesthetic and antiarrhythmic agents I:a-amines	3 – 1 1
x	J. Labelled Compd. Radiopharm., 16(6), (1979), p. 803-7, I. L. Honigberg et al.,"	1, 2
Ā	Synthesis of 3-cyano-4-methyl-5(14C)-methyl-2-(5-14C)pyrrolyloxamic acid	3 - 1 1
x	J. Pharm. Sci., 69(4), (1980), p. 473-5, Debra L. Powers et al., "Anticonvulsant	1, 2
A	Properties of selected pyrrolo[2,3-d]pyrimidine-2,4-diones and intermediates	3 – 1 1
x	J. Heterocycl . Chem. , 16(5), (1979), p. 929-33, Sandra Rae Etson et al. , "Synthesis	1, 2
A	of Substituted Pyrrolo[2, 3-d]pyrimidine-2, 4-diones"	3 - 1 1
x	Heterocycles, 10, (1978), p. 261-4. Tetsuo Kato et al., "Reaction of \$-amino-	1
A	crotonamides with e-haloketones and e-hydroxyketones	2 - 1 1
x	Synthesis, (3), (1979), p. 217-8, Ronald J. Mattson et al., "Selective N-1-methyla-	1, 7
A	tion of 2-aminopyrroles with sodium hydride and dimethyl sulfate"	2-6, 8-11
x	J. Pharm. Sci., 68(3), (1979), p. 317-20. Ronald W. Johnson et al., "Synthesis of	1, 2
A	substituted 2-aminopyrrole analogs of lidocaine I	3 - 1 1
x	J. Org. Chem., 43(22), (1978), p. 4273-6, Isabel A. Benages et al., "2-Chloroacry10-	1
A	nitrile as a cyclodipolarophile in 1,3-cycloadditions.3-cyanopyrroles"	2 - 1 1
x	J. Heterocycl. Chem., 14(3), (1977), p. 383-5. Ronald W. Johnson et al., "Synthesis o	1, 2
A	f Sub- stituted 2-amino-3-cyano-4-methylpyrroles"	3 - 1 1
x	Khim. Geterotsikl. Soedin., (12), (1976), p. 1677-81, Shvedov V. I. et al.,	1
A	"Synthesis of pyrrolo[1,2-a]pyrimidine derivatives"	2 - 1 1
x	J. Prakt. Chem., 318(4), (1976), p. 663-70, Von K. Gewald et al., "Reaction of .alpha	1
A	cyanogammahalocrotononitriles with amines"	2 - 1 1
x	Khim. Geterotsikl. Soedin., (9), (1975), p. 1217-24, Shvedov V. I. et al., "Synthesis	1
A	of substituted 2-amino-3-cyanopyrroles"	2 - 1 1
x	Synthesis, (1), (1974), p. 55-6, Roy A. Crochet, Jr. et al., "N-monoalkylation of	1
Ä	primary aromatic amines with trialkyl orthocarboxylates and sodium boro- hydrate"	2 - 1 1
x	Chem. Ber., 105(4), (1972), p. 1258-78, Rolf Huisgen et al., "1,3-Dipolar cyclo-	1
A	additions 62. Benzonitrile 4-nitrobenzylide and its reactions with carbon- carbon double and triple bonds'	2-11
x	J. Chem. Soc. B, (1), (1970), p. 79-81, L. F. Elson et al., "Pyrrole Studies. Part XIV.	1
A	Spectroscopic characteristics of cyanopyrroles"	2 - 1 1
i		

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP96/01526

C (続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の		関連する
カテゴリー* X	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 J. Org. Chem., 31(12), (1966), p. 4110-18. Eleftheria K. Evanguelidou et_al., "Acid-	請求の範囲の番号 1
A A	catalyzed condensation of a Reissert compound with acrylonitrile"	2 - 1 1
	Cataly 200 Condensation of a action of Compound with any series	
	8	
İ		
	*	
İ		
0.0		
1		
1		
		1
		i